

1317_Az_Q18_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları**Fənn : 1317 Kimya**

1 16 q kükürd ilə neçə qram alüminium reaksiyaya girir?

- ☐ 36
- ☐ 27
- ☒ 9
- ☐ 45
- ☐ 18

2 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- ☐ 112
- ☒ 336
- ☐ 448
- ☐ 672
- ☐ 224

3 Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- ☐ KCl, MgO, CO₂
- ☐ Mg(HCO₃)₂, FeO, N₂
- ☐ Ba(NO₃)₂, CaSiO₃
- ☒ Na₂O₂, Na₂SO₄, Cu
- ☐ NaHCO₃, C, Si

4 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO₂ alınır?

- ☒ Cu, Hg
- ☐ K, Hg
- ☐ Ca, Al
- ☐ Cu, Sr
- ☐ Ba, Ag

5 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- ☐ asan ərimə
- ☐ suda həll olmamaq qabiliyyəti
- ☒ yüksək elektrik keçiricilik
- ☐ sarı rəng
- ☐ pis istilik keçirmə

6 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- ☐ qara rəng
- ☐ yaxşı istilik keçirmə
- ☐ çətin əriməsi
- ☐ yüksək elektrik keçiricilik
- ☒ suda həll olmaması

7 Xlor üçün hansı mülahizə doğru deyildir?

- ☐ bərk halda molekulyar kristal qəfəsinə malikdir
- ☐ p-elementdir
- ☐ xarakterik iyli qazdır
- ☐ güclü oksidləşdiricidir
- ☒ aktivliyinə görə bromdan zəifdir

8 Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur?

- ☐ I₂
- ☐ N₂
- ☒ F₂
- ☐ Cl₂
- ☐ Br₂

9 Xlor üçün hansı ifadə doğrudur? I. adi şəraitdə Sb ilə SbCl₃ birləşməsi əmələ gətirir II. metallar ilə reaksiyada oksidləşirlər III. havadan ağır qazdır

- ☐ I, II, III
- ☒ I, III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız I

10 Kalium xlorat ilə xlorid turşusunun qarşılıqlı təsirindən hansı qaz alınır?

- ☐ Cl₂O
- ☐ O₃
- ☐ H₂
- ☒ Cl₂
- ☐ O₂

11 Hansı birləşmə hidrogenlə, kükürdlə və mislə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ H₂O
- ☒ Cl₂

- ☐ Cl_2
- ☐ I_2
- ☐ Al
- ☐ Ca

12 Normal şəraitdə hansı maddəni qaz halındadır?

I. Br_2 II. P III. O_2 IV. F_2 V. I_2

- ☐ I, III, V
- ☐ II, III
- ☐ I, IV
- ☐ II, III, IV
- ☒ III, IV

13 Hansı turşu mövcud deyildir?

- ☐ HF
- ☐ HClO_3
- ☒ HFO_3
- ☐ HBrO_3
- ☐ HClO_4

14 Hansı maddə adi şəraitdə maye halındadır?

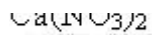
- ☐ O_2
- ☐ Cl_2
- ☐ F_2
- ☐ C
- ☒ Br_2

15 Hansı maddənin xlorla reaksiyasından NaCl almaq mümkün deyildir?

- ☒ NaF
- ☐ NaOH
- ☐ Na
- ☐ NaI
- ☐ NaBr

16 Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ H_2S
- ☐ Ca(OH)_2



- ☐ Cu
☒ NH₃
☐ Hg

17 Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- ☐ Hg(NO₃)₂
☐ Ca(NO₃)
☐ KNO₃
☒ AgNO₃
☐ Cu(NO₃)₂

18 Hansı maddələr rənglidir?

I. Cl₂ II. S III. I₂ IV. O₂ V. N₂

- ☐ II, III, IV
☐ I, II, IV
☒ I, II, III
☐ IV, V
☐ I, IV, V

19 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

- ☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla
☒ Na₂CO₃ əlavə etməklə
☐ xlorlaşdırmaqla
☐ MgSO₄ əlavə etməklə
☐ Ca(HCO₃)₂ əlavə etməklə

20 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- ☐ SO₄⁻², Na⁺, Mg⁺²
☐ HCO₃⁻, K⁺, Ca⁺²
☒ HCO₃⁻, Mg⁺², Ca⁺²
☐ PO₄⁻³, Ca⁺², Mg⁺²
☐ Cl⁻, K⁺, Ca⁺²

21 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?

- ☐ $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$
☒ $\text{CaCl}_2 (\text{?rim?}) \xrightarrow{\text{e.m.}}$
☐

- ☐ $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{e } \pi-3}$
- ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$

22 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin və oksidləşdiricinin tərsahını müəyyən edin.

- ☒ H_2S , 5
- ☐ H_2S , 1
- ☐ SO_2 , 2
- ☐ H_2S , 4
- ☐ SO_2 , 1

23 Hansı sırada yalnız müvafiq olaraq s-s və s-p orbitallarının qapanmasından əmələ gələn molekullar verilmişdir?

- ☒ H_2 və HCl
- ☐ S_8 və CO_2
- ☐ Cl_2 və NH_3
- ☐ O_2 və CO_2
- ☐ O_2 və CH_4

24 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☒ NH_4OH , CH_3COOH , H_3BO_3
- ☐ CaCl_2 , HNO_3 , H_3BO_3
- ☐ NH_4OH , CH_3COOH , KNO_3 ,
- ☐ CH_3COOH , H_3BO_3 , CaCl_2
- ☐ KNO_3 , CaCl_2 , HNO_3

25 Təzyiq azalarsa $4\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

- ☒ tərsinə reaksiya istiqamətinə
- ☐ yerini dəyişməz
- ☐ reaksiyanın sürəti azalar
- ☐ reaksiyanın sürəti artar
- ☐ düzünə reaksiya istiqamətinə

26 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

- ☒ oksidləşmə dərəcəsi

- ☐ oksidləşmə-reduksiya potensialı
- ☐ elektrik keçiriciliyi
- ☐ bərklik
- ☐ istilik keçiriciliyi

27 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi +3-ə bərabərdir?

- ☒ NF₃
- ☐ HNO₃
- ☐ NH₄NO₃
- ☐ NH₂OH
- ☐ NCl₃

28 Kükürd atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☒ -2
- ☐ -3
- ☐ -1
- ☐ -4
- ☐ -6

29 Azot atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☒ -3
- ☐ -5
- ☐ -1
- ☐ -4
- ☐ -2

30 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi -1-ə bərabərdir?

- ☒ NH₂OH
- ☐ NH₃
- ☐ KNO₂
- ☐ NF₃
- ☐ HNO₂

31 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- ☒ HNO₃
- ☐ NH₃
- ☐ NCl₃
- ☐ NF₃

☐ HNO₂

32 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- ☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2 \xrightarrow{+} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- ☐ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Ca(HCO}_3)_2 \longrightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Ca(NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$
- ☐ $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
- ☒ $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$

33 Hansı reaksiya n^otic^əsində N⁺⁵ → N⁺² reaksiya prosesi baş verir?

- I. $\text{Ca} + \text{HNO}_3(\text{qatı}) \longrightarrow$ II. $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{duru}) \longrightarrow$
- III. $\text{C} + \text{HNO}_3(\text{qatı}) \longrightarrow$

- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız I
- ☒ yalnız II
- ☐ I, III

34 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?

- I. $\text{CaO} + 3\text{C} \xrightarrow{t}$ II. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \xrightarrow{t}$
- III. $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$ IV. $\text{ZnO} + \text{C} \xrightarrow{t}$

- ☒ I, III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☐ II, IV
- ☐ I, IV

35 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow x + y + \text{H}_2\text{O}$;

$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.

- ☐ CaCl_2
- ☐ CaO
- ☒ Ca(ClO)_2
- ☐ Ca(ClO)_2
- ☐ $\text{Ca(ClO}_3)_2$

36 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

- ☐ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☒ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow$

37 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?

- ☐ $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
 $\text{Ca} + \text{HCl} \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow$
 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$
 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Ca} + \text{C} \xrightarrow{t}$
 $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$

38 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

- ☐ K^+, Na^+
- ☐ $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$
- ☒ $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- ☐ $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
- ☐ $\text{NH}_4^+, \text{Na}^+$

39 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

- ☒ $\text{Mg(HCO}_3)_2$
- ☐ CaSO_4
- ☐ MgCl_2
- ☐ NaHCO_3

- ☐ NaHCO_3
- ☐ MgSO_4

40 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- ☐ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- ☐ NaHCO_3
- ☐ NaCl
- ☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- ☒ MgSO_4

41 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow 2\text{Al} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{AlCl}_3 + 3\text{K} \xrightarrow{t} \text{Al} + 3\text{KCl}$
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \xrightarrow{t} 2\text{Al} + 3\text{CO}$
- ☒ $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{electr}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2$
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O}$

42 Hansı reaksiya getmir?

- ☐ $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
- ☐ $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- ☒ $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$

43 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

- ☐ $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$
- ☒ NaH_2AlO_3
- ☐ NaAlO_2
- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$

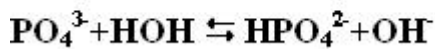
44 $8\text{Al} + 3\text{HNO}_3(\text{duru}) \xrightarrow{t} 8\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{X} + 15\text{H}_2\text{O}$

X maddə?ini tapın.

- ☐ NO
- ☒ N_2O

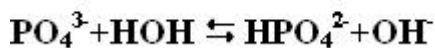
- ☐ N_2O
- ☐ NO_2
- ☐ NH_3
- ☐ N_2

45 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



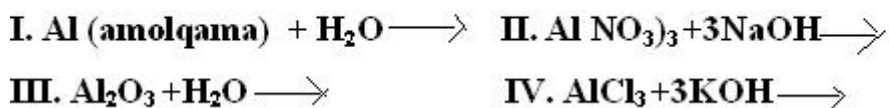
- ☐ Na_2HPO_4
- ☒ K_3PO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- ☐ Ag_3PO_4
- ☐ Na_3PO_3

46 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- ☐ AgPO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- ☒ K_3PO_4
- ☐ Na_3PO_3
- ☐ Na_2HPO_4

47 Hansı reaksiyada $\text{Al}(\text{OH})_3$ alınır?



- ☐ I, II, III
- ☐ I, III, IV
- ☐ II, III, IV
- ☒ I, II, IV
- ☐ II, III

48 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

- ☐ 2
- ☒ 6
- ☐ 5
- ☐ 4

49 Alüminium hidroortofosfatın formülünü göstərin.

- ☐ AlPO_4
- ☐ $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$
- ☒ $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

50 Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.

- ☐ AlPO_4
- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{PO}_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{HPO}_4)_3$
- ☒ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

51 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☒ Al
- ☐ Mg
- ☐ Fe
- ☐ Ca
- ☐ Zn

52 Al-u elektroliz yolu ilə aldıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- ☐ CaF_2
- ☐ CaCl_2
- ☒ Na_3AlF_6
- ☐ Al_2O_3
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

53 Hansı sırada bir maddənin adları verilmişdir?

- ☐ metiletilasetilen, pentin-1
- ☒ metilasetilen, propin
- ☐ dimetilasetilen, butin-1
- ☐ etin, eten
- ☐ propin, butin-1

54 Hansı karbohidrogenin 0,5 molu yandıqda 9q su alınar?

- ☐ CH₄
- ☒ C₂H₂
- ☐ C₄H₁₀
- ☐ C₃H₈
- ☐ C₂H₄

55 $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$ _____ reaksiyası üçün hansı ifadə doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.Asetilen alınır. III.Karbonun valentliyi dəyişmir.

- ☒ II,III
- ☐ I,II,III
- ☐ I,III
- ☐ I,II
- ☐ yalnız I

56 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- ☐ heksan
- ☐ metilsikloheksan
- ☒ benzol
- ☐ tsikloheksen
- ☐ tsikloheksan

57 Asetileni etiləndən hansı reaktiv vasitəsilə fərqləndirmək olar?

- ☐ KMnO_4 məhlulu ilə
- ☐ 2 – metilbutin – 2
- ☐ H_2O_2 məhlulu ilə
- ☒ Ag_2O – in amonyaklı məhlulu ilə
- ☐ bromlu su ilə

58 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?

- ☐ 4
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☐ 5
- ☒ 1

59 Alkinlər üçün hansı tip reaksiyalar xarakterikdir? I oksidləşmə II polimerləşmə III birləşmə IV polikondensləşmə

- ☐ I, II
- ☐ III, IV

- ☐ I, III
- ☐ I, IV
- ☒ I, II, III

60 Alkinlər üçün hansı tip reaksiyalar xarakterikdir? I oksidləşmə II polimerləşmə III birləşmə IV polikondensinləşmə

- ☐ I, II
- ☐ III, IV
- ☐ I, III
- ☐ I, IV
- ☒ I, II, III

61 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?

- ☐ 18
- ☐ 36
- ☐ 72
- ☒ 54
- ☐ 108

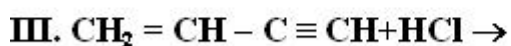
62 $3C_2H_2$ reaksiyası üçün hansı ifadələr doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.siqma rabitələrin sayı artır. III.Sp² - hibrid orbitalları olan birləşmə alınır.

- ☒ II,III
- ☐ I,II
- ☐ I,II,III
- ☐ I,III
- ☐ yalnız I

63 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınar?

- ☐ CH_2Br-CH_2Br
- ☒ $CH_2=CHBr$
- ☐ CH_3-CHBr_2
- ☐ $CH_2=CBr_2$
- ☐ CH_3CH_2Br

64 . Hansı reaksiyadan vinilxlorid alınır?



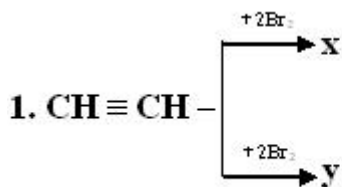
- ☐ yalnız I

- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☒ yalnız II

65 $2\text{CH} \equiv \text{CH} \xrightarrow{\text{t.k.s.t.}} \text{x} \xrightarrow{+1 \text{ mol HCl}} \text{y}$ y-maddesi üçün hansı ifade doğru deyil?

- ☐ polimerləşir
- ☐ doymamış birləşmədir
- ☒ izoprenin izomeridir
- ☐ kauçuk istehsalında istifadə olunur
- ☐ molekulunda bütün karbon atomları Sp^2 -hibrid vəziyyətindədir

66

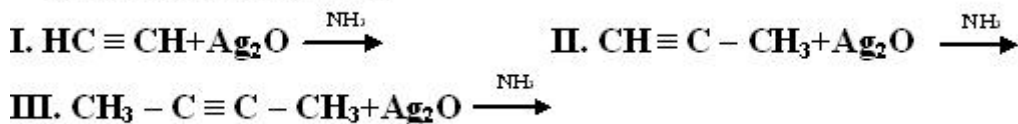


x ve y üçün eyni olan nedir?

- I. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti**
- II. karbon atomlarının valentliyi**
- III. Birləşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyəti**

- ☐ yalnız I
- ☐ I, II
- ☒ yalnız II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız III

67 Hansı reaksiya getmir?



- ☐ yalnız I
- ☒ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız II

68 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- ☐ 8
- ☒ 15
- ☐ 16
- ☐ 18
- ☐ 12

69 Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- ☐ 21
- ☐ 27
- ☐ 25
- ☒ 31
- ☐ 26

70 Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir
İfadələrindən hansıları doğrudur?

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I,II
- ☒ I,III
- ☐ yalnız II

71 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var.X-elementinin dövr sisteminde

mövqeyini müəyyən edin

Grup

Dövr

- ☒ IV A, 2
- ☐ VI A, 2
- ☐ IV A, 5
- ☐ IV B, 3
- ☐ II A, 4

72 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- ☐ +3 və -3
- ☒ +5 və -3
- ☐ +2 və -3
- ☐ +3 və -2
- ☐ +2 və -2

73 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- ☐ Na, Al, Cl
- ☒ Ca, Ba, Li
- ☐ Di, B, Fe
- ☐ Na, K, Ni
- ☐ Ca, Cu, K

74 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

- ☐ C, N, Si
- ☐ C, Cl, S
- ☐ Si, P, S
- ☒ Mg, Na, Ca
- ☐ O, F, P

75 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- ☒ C, N, F
- ☐ Ca, Cl, S
- ☐ Na, Br, S
- ☐ N, Fe, Cu
- ☐ O, K, P

76 9 protonu və 10 neytronu olan elemetin nisbi atom kütləsini tapın.

- ☐ 9
- ☐ 1
- ☒ 19
- ☐ 90
- ☐ 10

77 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- ☒ Li, Rb, Cs
- ☐ Cu, Mg, Na
- ☐ H, O, S
- ☐ Al, H, Ca
- ☐ O, F, P

78 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- ☐ BH₃
- ☐ CH₄

- ☒ CO₂
- ☐ H₂O
- ☐ NH₄⁺

79 Tritium hansı elementin izotopudur?

- ☐ fosforun
- ☐ tellurun
- ☐ heliumun
- ☐ arqonun
- ☒ hidrogenin

80 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- ☐ qalayın
- ☐ azotun
- ☐ oksigenin
- ☒ hidrogenin
- ☐ heliumun,

81 Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- ☒ NaOH
- ☐ HCl
- ☐ Na₂SO₄
- ☐ SO₂
- ☐ H₂SO₄

82 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- ☒ N₂ → O₂ → F₂
- ☐ O₂ → N₂ → F₂
- ☐ N₂ → F₂ → O₂
- ☐ O₂ → F₂ → N₂
- ☐ F₂ → N₂ → O₂

83 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- ☒ mühitin qələviliyi artar
- ☐ neytral mühit yaranar
- ☐ mühitin turşuluğu artar
- ☐ mühitin qələviliyi azalar

☐ mühitin qələviliyi dəyişməz

84 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

- ☐ yalnız I
- ☐ I,III
- ☐ I,II
- ☒ yalnız III
- ☐ yalnız II

85 Natrium-xloridin ərintisinin elektrolizi zamanı katodda 4,6 q metal alınmışdır. Anodda ayrılan xlorun həllmini (n.ş-də) hesablayın.

- ☐ 11,2
- ☐ 22,4
- ☐ 1,12
- ☒ 2,24
- ☐ 5,6

86 Dissosiasiya dərəcəsi 40% olan elektrolitin 500 molekulundan neçəsi dissosiasiya edib?

- ☐ 100
- ☐ 400
- ☐ 300
- ☒ 200
- ☐ 250

87 natrium-asetat duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☒ NaOH
- ☐ H_2SO_4
- ☐ HCl
- ☐ HNO_3
- ☐ H_2O

88 K_2S -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☒ I, II
- ☐ II, III
- ☐ I, III

89 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- ☐ $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$
- ☐ $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
- ☐ $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- ☒ $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$

90 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Ag^+ və Cl^-
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
- ☐ Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- ☐ Ba^{+2} və CO_3^{-2}
- ☒ Ag^+ və I^-

91 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ II. NaHSO_4 III. $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$ IV. AlCl_3

- ☐ I, IV
- ☐ II, III, IV
- ☐ yalnız I
- ☐ II, IV
- ☒ I, II, III

92 Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün $\alpha=100\%$ qəbul etməli)?

- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ CaCl_2
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☒ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

93 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- ☒ NH_3
- ☐ NO_2
- ☐ H_2S
- ☐ SO_2
- ☐ CO_2

94 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- ☐ H_2SO_4 , NaCl
- ☐ NaOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

- ☐ H₂O, HCl
- ☐ K₂SO₄, NaCl
- ☒ H₃BO₃, H₂CO₃

95 Mənfi yüklü ionları göstərin. I. dihidroortofosfat II. ammonium III. sulfat

- ☐ yalnız I
- ☒ I, III
- ☐ yalnız II
- ☐ II, III
- ☐ I, II

96 Hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
- ☐ məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
- ☒ əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
- ☐ dissosiasiya zamanı həm H⁺, həm də OH⁻ ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir
- ☐ normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

97 CuCl₂-nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☒ I, III

98 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

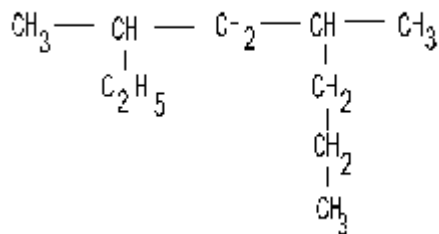
- ☐ CuO, H₂O
- ☐ CuSO₄, Na₂SO₄
- ☐ Cu, NaOH
- ☒ Cu(NO₃)₂, KOH
- ☐ CuO, NaOH

99 1 mol KCl və 1 mol CaCl₂ duzlarını suda həll etdikdə məhlulda olan Cl⁻ ionlarının sayını müəyyən edin (hər iki elektrolit üçün α=100%).

- ☐ $0,602 \cdot 10^{24}$
- ☐ $2,408 \cdot 10^{24}$
- ☒ $18,06 \cdot 10^{23}$
- ☐

Risəni Rəsmiylə üsulla adlandırın?

100. Hansı maddənin bəyirliyi uşuq ağırlıqlıdır:



- ☒ $\text{sp}^2\text{-sp}^2$

100. Hansı maddələrin bir molunu tam dissosiasiya etdikdə bərabər sayda ionlar əmələ gəlir? I. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ II. AlCl_3 III. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ IV. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

- ☒ I və II
☐ II və III
☐ II və IV
☐ I və II
☐ III və IV

101. Hansı maddə ilə aşağıda verilmiş ionların hamısını təyin etmək olar? PO_4^{3-} , Cl^- , Br^- , I^-

- ☐ MgCl_2
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☒ AgNO_3
☐ FeSO_4
☐ KCl

102. Hansı reaksiyanın qısa ion tənliyi $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ kimidir?

- ☐ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow$
☐ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$
☒ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$

103. 160 qram NaOH ərintisini elektroliz etdikdə katodun kütləsi neçə qram artar. $M_r(\text{NaOH})=40$ $A_r(\text{Na})=23$

- ☐ 46
☐ 80
☒ 92
☐ 69
☐ 40

104. CuSO_4 suda məhlulunu elektroliz etdikdə anodda (n.ş-də) 2,24 l qaz ayrılmışdır. Katodda ayrılan maddənin kütləsini hesablayın.

- ☒ 12,8
- ☐ 25,6
- ☐ 3,2
- ☐ 64
- ☐ 6,4

105 . Fe SO₄ və Cu(NO₃)₂ duzları üçün ümumi olan nədir? I. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı katodda ayrılan məhsul. II. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı anodda ayrılan məhsul. III. Dissosiasiya mərhələlərinin sayı.

- ☐ yalnız I
- ☒ II,III
- ☐ I,II
- ☐ yalnız III
- ☐ yalnız II

106 Verilmiş duzların suda məhlullarında hansı mühit qazanar? NaNO₃ CuSO₄ K₃PO₄

- ☐ neytral , qələvi , turş
- ☒ neytral, turş, qələvi
- ☐ qələvi , turş, qələvi
- ☐ neytral, turş, neytral
- ☐ turş, qələvi , qələvi

107 250 ml FeCl₃ məhlulunda cəmi 0,2 mol ion var. Buna görə FeCl₃-ün molyar qatılığı hesablayın.

- ☐ 0,1
- ☐ 0,5
- ☐ 0,4
- ☐ 0,25
- ☒ 0,2

108 0,2 mol/ l qatılıqlı Al₂(SO₄)₃ məhlulunun 300 ml-də neçə mol ionu var?

- ☐ 0,12
- ☐ 0,02
- ☐ 0,06
- ☐ 0,1
- ☒ 0,18

109 Qatılığı həlledicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı ilə ifadə olunan məhlul necə adlanır

- ☐ faizli

- ☐ titrli
- ☐ normal
- ☐ molyar
- ☒ molyal

110 Reaksiya aparılan qabın həcmi iki dəfə artırıqda $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$ reaksiyanın sürəti necə dəyişər?

- ☒ 8 dəfə azalar
- ☐ 4 dəfə azalar
- ☐ 4 dəfə artar
- ☐ dəyişməz
- ☐ 8 dəfə artar

111 Sistemə katalizator daxil etdikdə reaksiyanın sürətinin artmasını necə izah etmək olar?

- ☒ aktivləşmə enerjisi azalır
- ☐ molekulların kinetik enerjisi artır
- ☐ molekulların orta kinetik enerjisi azalır
- ☐ aktiv molekulların sayı azalır
- ☐ aktivləşmə enerjisi artır

112 Aşağıda göstərilən faktorlardan hansı reaksiyanın sürət sabitinin dəyişməsinə səbəb olar?

- ☒ temperaturun dəyişməsi
- ☐ reaksiya qabının həcmi dəyişməsi
- ☐ reaksiyaya daxil olan maddələrin qatılığının dəyişməsi
- ☐ temperaturun sabit qalması
- ☐ təzyiqin dəyişməsi

113 Temperaturun yüksəlməsi ilə reaksiyanın sürətinin artmasının səbəbini göstərin.

- ☒ aktiv molekulların sayının artması
- ☐ molekulların toqquşmalarının sayının artması
- ☐ molekulların orta kinetik enerjisinin artması
- ☐ molekulların orta kinetik enerjisinin azalması
- ☐ aktiv molekulların sayının azalması

114 Sistemin entalpiya dəyişikliyinə termodinamik ifadəsini göstərin.

- ☒ $\Delta H = \Delta U + P\Delta V$
- ☐ $\Delta H = \Delta U + T\Delta S$
- ☐ $\Delta H = \Delta U - T\Delta S$
- ☐ $\Delta H = \Delta G + T\Delta S$

☐ $\Delta H = \Delta U - P\Delta V$

115 Təzyiq artarsa $4\text{Fe(b)}+3\text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{b})$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

- ☒ düzünə reaksiya istiqamətinə
- ☐ yerini dəyişməz
- ☐ reaksiyanın sürəti azalar
- ☐ reaksiyanın sürəti artar
- ☐ tərsinə reaksiya istiqamətinə

116 Məhlulun titrini ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☒ məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- ☐ məhlulun 1 litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ həlledicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ məhlulun 1 litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı

117 Emulsiya dispers sistemi hansı cavabda düzgün xarakterizə olunub?

- ☒ bir mayenin onu həll etməyən başqa mayedə damlalar halında olması
- ☐ qaz hissəciklərinin qazda yayılması
- ☐ bərk hissəciklərin mayedə yayılması
- ☐ bərk hissəciklərin qazda yayılması
- ☐ qaz hissəciklərinin mayedə yayılması

118 Məhlulda hidrogen ionlarının qatılığı artdıqda yarana biləcək dəyişikliyi göstərin.

- ☒ pH-ın ədədi qiyməti azalar
- ☐ hidroksid ionlarının qatılığı artar
- ☐ turşuluq azalar
- ☐ dəyişiklik olmaz
- ☐ pH-ın ədədi qiyməti artar

119 Reduksiya prosesinə aid olan müddəanı göstərin.

- ☒ neytral atomlar mənfi yüklü ionlara çevrilirlər
- ☐ ionun müsbət yükü artır
- ☐ ionun mənfi yükü azalır
- ☐ atomun elektron vermə prosesi
- ☐ neytral atomlar müsbət yüklü ionlara çevrilirlər

120 Oksidləşmə prosesini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- ☒ neytral atomlar müsbət yüklü ionlara çevrilirlər
- ☐ ionun müsbət yükü azalır
- ☐ ionun mənfi yükü artır
- ☐ atoma elektron birləşməsi prosesi
- ☐ neytral atomlar mənfi yüklü ionlara çevrilirlər

121 Natrium-hidroksidin NaOH suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı maddə ayrılır?

- ☒ H₂
- ☐ O₂
- ☐ Na₂O
- ☐ NaH
- ☐ Na

122 Kimyəvi tarazlığı xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- ☒ kimyəvi tarazlıq halında ilkin maddələrin və reaksiya məhsullarının qatılığı zaman anında dəyişmir
- ☐ tarazlıq halında sistemdə reaksiya getmir
- ☐ tarazlıq halında ilkin maddələrin qatılığı məhsulların qatılığından böyük olur
- ☐ tarazlıq halında düzünə reaksiyanın sürəti tərsinə reaksiyanın sürətindən böyük olur
- ☐ tarazlıq halında ilkin maddələrin qatılığı həmişə alınan məhsulların qatılığından böyük olur

123 Kimyəvi element anlayışı hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- ☒ nüvələrinin yükü eyni olan atomlar növü
- ☐ maddənin kimyəvi bölünməz ən kiçik hissəciyi
- ☐ kütlələri eyni olan atomlar növü
- ☐ elektronlarının sayı eyni olan atomlar növü
- ☐ müsbət yüklü nüvə və elektronlardan ibarət elektroneytral hissəcik

124 Mis(II) sulfatın CuSO₄ elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- ☒ Cu, O₂, H₂SO₄
- ☐ S, O₂, CuO
- ☐ Cu₂O, H₂SO₄
- ☐ H₂, O₂, CuO
- ☐ CuO, H₂, SO₂

125 . Qüvvətli elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☒ KNO₃, HClO₄, CaCl₂, H₂SO₄
- ☐ CaCl₂, H₂SO₄, HCN, H₂S
- ☐ KNO₃, HClO₄, NH₄OH, CH₃COOH,

- ☒ CH_3COOH , HCN , CaCl_2 , H_2SO_4
- ☐ NH_4OH , CH_3COOH , HCN , H_2S

126 Aşağıda verilən duzların hansının suda məhlulunun elektrolizində katodda metal və hidrogen alınar?

- ☒ FeCl_3
- ☐ AgNO_3
- ☐ HgBr_2
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ CuSO_4

127 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə aşağıda verilənlərdən hansı doğrudur?

- ☒ hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- ☐ hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir
- ☐ hibrid orbitallar ehtijlərinə görə fərqlənilir
- ☐ Hibridləşmə yalnız atomun normal halına aiddir
- ☐ hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmir

128 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində əsasi mühit yaranar?

- ☒ KCN
- ☐ AlCl_3
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ NH_4Cl

129 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində turş mühit yaranar?

- ☒ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ CH_3COONa
- ☐ KNO_2
- ☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- ☐ KCN

130 Aşağıda verilən duzlardan hansı hidrolizə uğramaz?

- ☒ K_2SO_4
- ☐ AlCl_3
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ KCN

131 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzu göstərin.

- ☒ NH_4NO_3
- ☐ CH_3COONa
- ☐ KNO_2
- ☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- ☐ KCN

132 Yalnız aniona görə hidrolizə uğrayan duzların yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☐ NH_4Cl , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- ☐ Na_2CO_3 , KNO_2 , NH_4Cl , AlCl_3
- ☐ NH_4Cl , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, KNO_2
- ☒ KCN , Na_2CO_3 , KNO_2 , $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , KNO_2 , AlCl_3

133 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində məhlulda $\text{pH} > 7$ olar?

- ☒ K_3PO_4
- ☐ AlCl_3
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ NH_4Cl

134 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində məhlulda pH kiçikdir 7 olar?

- ☒ AlCl_3
- ☐ CH_3COONa
- ☐ KNO_2
- ☐ KCN
- ☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$

135 Hansı sırada yalnız suda məhlullarında hidrolizə uğramayan duzlar verilmişdir?

- ☒ NaCl , Na_2SO_4 , KNO_3
- ☐ KNO_2 , AlCl_3 , K_3PO_4
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NH_4NO_3 , KNO_3
- ☐ NaCl , Na_2SO_4 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, CH_3COONa

136 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi axıra qədər gedər?

- ☒ Al_2S_3
- ☐ AlCl_3
- ☐ FeCl_3

- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- ☐ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

137 $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$; $\Delta H > 0$ Kimyəvi reaksiyada tarazlığın sağa yönəlməsi üçün şərait necə dəyişmişlidir?

- ☒ temperaturun artırılması
- ☐ təzyiqin azaldılması
- ☐ ilkin maddələrin qatılığının artırılması
- ☐ reaksiya məhsulunun qatılığının artırılması
- ☐ temperaturun azaldılması

138 BeH_2 molekulunda berillium atomunun hansı orbitalları hibridləşir?

- ☒ sp
- ☐ d^2sp^3
- ☐ sp^3
- ☐ sp^3d^2
- ☐ sp^2

139 BeH_2 molekulu hansı duruluşa malikdir?

- ☒ xətti
- ☐ oktaedr
- ☐ tetraedr
- ☐ bucaq
- ☐ kvadrat

140 $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 1
- ☐ 2
- ☐ 8
- ☒ 10
- ☐ 4

141 Xlorid turşusunun dissosiasiya dərəcəsi 60% -dir. Bu məhlulda hər 3000 molekuldan neçəsi dissosiasiya etmişdir?

- ☒ 1800
- ☐ 1600
- ☐ 1000
- ☐ 1200

☐ 1500

142 Tərkibində 0,2 mol TeCl_3 duzu olan 200 ml məhlulda Cl^- ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl_3 -ün dissosiasiyasını 100%qəbul etməli)

- ☐ 0,5
☐ 1
☐ 2
☒ 3
☐ 0,6

143 BaCl_2 məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- ☐ yalnız Ba^{2+}
☐ yalnız K^+
☐ yalnız SO_4^{2-}
☒ Ba^{2+} və SO_4^{2-}
☐ yalnız Cl^-

144 Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

- ☐ I,II
☒ II,III
☐ II,IV
☐ yalnız III
☐ III,IV

145 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- ☐ CaCO_3 , MgCO_3
☐ AgI , AgSO_4
☐ AgCl , AgBr
☒ Na_2CO_3 , CuCl_2
☐ BaCO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

146 Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☐ AlCl_3 , Al_2S_3
☐ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
☐ Na_3PO_4 , FeCl_3
☒ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2
☐ CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

147 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- ☐ Na_3PO_4
- ☒ CuCl_2
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ K_2SO_4
- ☐ Na_2CO_3

148 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☐ NaCl
- ☐ Na_2CO_3
- ☒ NH_4Cl
- ☐ KNO_3
- ☐ K_2SO_4

149 Hansı duz suda pis həll olur?

- ☒ CuSO_4
- ☐ MgSO_4
- ☐ CaSO_4
- ☐ ZnSO_4
- ☐ FeSO_4

150 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- ☐ K_2CO_3
- ☐ FeCl_3
- ☐ CuSO_4
- ☒ KBr
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

151 Hansı duz hidroliz etmir?

I. K_2CO_3

II. AgCl

III. KCl

IV. AgNO_3

- ☐ I, II
- ☒ II, III
- ☐ II, IV
- ☐ yalnız III
- ☐ III, IV

152 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO_4

- ☐ KClO₃
- ☐ NH₄NO₃
- ☒ NaHCO₃
- ☐ Cu(NO₃)₂

153 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ C
- ☒ S-2
- ☐ Fe+2
- ☐ Cu+
- ☐ Cl₂

154 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxeminidə neçə elektron qəbul edilmişdir?

- ☐ 5
- ☐ 4
- ☐ 6
- ☒ 8
- ☐ 7

155 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☐ 4
- ☐ 6
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 1

156 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- ☐ LiCl
- ☐ CuSO₄
- ☐ HClO₄
- ☐ BaSO₄
- ☒ K₂CO₃

157 $A = Z + N$ düsturu nəyi göstərir?

- ☒ elementin atom kütləsi proton və neytronların cəminə bərabərdir
- ☐ elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən kiçikdir
- ☐ elementin atom kütləsi protondan asılıdır

- ☐ elementin atom kütləsi neytrondan aslıdır
- ☐ elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən böyükdür

158 Hansı ifadə doğrudur?

- ☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- ☐ həlloma yalnız kimyəvi prosesdir
- ☐ qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır
- ☐ qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır
- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir

159 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. ($M_r \text{ NaOH}=40$)

- ☐ 20
- ☐ 30
- ☐ 40
- ☒ 50
- ☐ 25

160 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

- ☐ I,III
- ☐ I,II
- ☐ III,IV
- ☐ yalnız II
- ☒ II,IV

161 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F^- II. Cl^- III. OH^-

- ☐ I,II,III
- ☐ II,III,I
- ☒ I,III,II
- ☐ III,II,I
- ☐ III,II,I

162 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaedicinin əmsalını tapın.

- ☐ 2
- ☐ 4
- ☐ 6
- ☐ 8

☒ 3

163 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunar brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

- ☒ Na 5Na
☐ Na Na
☐ 2Na 10Na
☐ 10 Na 2Na
☐ 5Na Na

164 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- ☒ 8
☐ 5
☐ 6
☐ 2
☐ 4

165 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

- ☐ 0,2
☐ 2
☒ 6
☐ 6
☐ 1

166 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{S} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 1
☐ 3
☒ 6
☐ 8
☐ 2

167 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

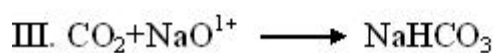
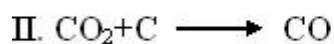
- ☐ Cl^-
☒ Al^{3+}
☐ S^{2-}
☐ Cr^{2+}

☐ Fe²⁺

168 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- ☒ 25
☐ 50
☐ 75
☐ 80
☐ 20

169 Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



- ☒ I,II
☐ yalnız III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ II,III

170 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

- ☒ $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow$
☐ $2\text{Al(OH)}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{Fe(OH)}_3 + 3\text{HCl} \rightarrow$
☐ $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$
☐ $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

171 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?

- ☐ $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$
☒ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
☐ $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

172 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{CH}_3\text{COONa}, \text{Na}_2\text{SO}_4$
☐ $\text{Al}_2\text{S}_3, \text{AlCl}_3, \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
☐ $\text{KCl}, \text{K}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
☒ $\text{NaNO}_3, \text{NaCl}, \text{Na}_2\text{SO}_4$

$\text{NaNO}_3, \text{NaCl}, \text{Na}_2\text{SO}_4$

☐ $\text{NaNO}_3, \text{NaSO}_3, \text{Na}_2\text{S}$

173 Hansı duzlarm hidrolizindn eyni mhlit alınır?

I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3

☐ I, II

☐ II, IV

☐ II, III

☐ I, III

☒ III, IV

174 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddr götürülməlidir?

☐ Cu, NaOH

☐ $\text{CuSO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4$

☐ CuO, H_2O

☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{KOH}$

☐ CuO, NaOH

175 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi $\text{X}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{X}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$ kindir?

I. FeCl_2 II. CaCl_2 III. BaCl_2

☒ yalnız I

☐ yalnız III

☐ II, III

☐ I, III

☐ yalnız II

176 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

☐ MgSO_4

☐ Na_2SO_4

☒ ZnCl_2

☐ NH_4NO_3

☐ NaCl

177 NH_4^+ və SO_4^{2-} ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

☐ NaOH

- ☐ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ KOH
- ☒ $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- ☐ BaCl_2

178 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Ag^+ və Cl^-
- ☐ Ba^{+2} və CO_3^{-2}
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
- ☐ Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
- ☒ Ag^+ və I^-

179 Qısa ion tənliyi $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ olan reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
- ☒ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

180 CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☒ NaOH
- ☐ H_2O
- ☐ HNO_3
- ☐ HCl
- ☐ H_2SO_4

181 Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

I. KCl

II. NH_4Cl

III. Al_2S_3

IV. CH_3COOK

V. NaNO_3

VI. Na_2SO_4

- ☐ I, II, VI
- ☒ I, V, VI
- ☐ I, II, III
- ☐ III, IV, V
- ☐ IV, V, VI

182 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftalein rəngi dəyişir?

- ☐ CaCl_2

- ☐ NH₄Cl
- ☒ Na₂SO₃
- ☐ Al₂S₃
- ☐ Al₂(SO₄)₃

183 M?hlulda turşu ?lav? etdikd? hansı duzların hidrolizi z?ifl?yir?

I. CuCl₂ II. Na₂S III. FeCl₃ IV. K₂CO₃

- ☐ I, II, III
- ☐ II, IV
- ☒ I, III
- ☐ I, III, IV
- ☐ II, III

184 Hansı duzun m?hlulda hidrolizi $X^{2-} + HOH \rightleftharpoons HX^{-} + OH^{-}$ ion t?nliyi il? ifad? olunur?

- ☐ CuSO₄
- ☒ K₂CO₃
- ☐ ZnCl₂
- ☐ ZnCO₃
- ☐ CH₃COONa

185 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

- ☐ $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☒ NH₄Cl + NaOH →
- ☐ AgNO₃ + NaCl →
- ☐ FeCl₃ + KOH →
- ☐ BaCl₂ + H₂SO₄ →

186 Hansı reaksiyanın kısa ion t?nliyi $Ca^{2+} + CO_3^{2-} \longrightarrow CaCO_3$ kimidir?

I. CaCl₂ + Na₂CO₃ → II. Ca(OH)₂ + CO₂ →

III. Ca(OH)₂ + Na₂CO₃ →

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☒ I, III

☐ yalnız II

187 Hansı duzum hidrolizindən yaranan mühit şəhvi göstərilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral II. FeCl_3 – turş III. NaCl - qələvi

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☒ I, III
- ☐ II, III
- ☐ yalnız II

188 Tərkibində 32,43% Na, 22,55% S və 45,02% oksigen olan birləşmənin formülünü tapın.

- ☒ Na_2SO_4
- ☐ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$
- ☐ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- ☐ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$
- ☐ Na_2SO_3

189 Həyəcanlanmış halda xlorun maksimum valenti neçədir?

- ☒ 7
- ☐ 5
- ☐ 4
- ☐ 3
- ☐ 6

190 Oksidləşmə nədir?

- ☒ elementin elektron verməsi
- ☐ elementin peroksid hala keçməsi
- ☐ elementin qismən elektron alması
- ☐ elementin müsbət yüklü olması
- ☐ elementin elektron alması

191 $N = 2n^2$ ifadəsi nəyi göstərir?

- ☒ energetik səviyyədə elektronun sayını
- ☐ böyük dövrdə elementin sayını
- ☐ əlavə yarım qrupda elementin sayını
- ☐ energetik səviyyədə yarım səviyyələrin sayını
- ☐ kiçik dövrlərdə elementin sayını

192 Mol nədir?

- ☒ maddənin miqdar ölçüsüdür
- ☐ reaksiyaya daxil olan maddənin miqdarıdır
- ☐ maddənin kütləsidir
- ☐ kimyəvi elementin kütlə vahididir
- ☐ ölçü vahididir

193 H_3PO_2 turşusu nə cür xassə göstərir?

- ☒ həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici
- ☐ reduksiyaedici
- ☐ oksidləşdirici və reduksiyaedici deyil
- ☐ ancaq turşu xassə göstərir
- ☐ oksidləşdirici

194 NH_4Cl molekulunda azotun oksidləşmə ədədi neçədir?

- ☒ -3
- ☐ +5
- ☐ -2
- ☐ -4
- ☐ +4

195 d-orbitalda maksimum neçə elektron ola bilər.

- ☒ 10
- ☐ 7
- ☐ 8
- ☐ 6
- ☐ 5

196 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$ oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında suyun əmsalını tapın.

- ☒ 8
- ☐ 11
- ☐ 16
- ☐ 4
- ☐ 3

197 $\text{P} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{P}_2\text{O}_5$ reaksiyası tənliyində oksidləşdirici və reduksiyaediciyə əmsallarının cəmini müəyyən edin.

- ☒ 11
☐ 13
☐ 12
☐ 10
☐ 9

198 $\text{Al} + \text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ reaksiya tənliyində reduksiyaedici və suyun əmsallarının cəmini tapın.

- ☒ 20
☐ 11
☐ 16
☐ 15
☐ 10

199 Mg və MgO qarışığının 10 qramına artıqlaması ilə götürülmüş xlorid turşusu ilə təsir etdikdə 2,24 l (n.ş.) qaz ayrılıb. İlk qarışıqda Mg metalının kütlə payını (%-lə) tapın. $A_r(\text{Mg}) = 24$.

- ☒ 24
☐ 30
☐ 50
☐ 75
☐ 25

200 $4\text{X} + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$ tənliyinə əsasən X maddəsini müəyyənləşdirin.

- ☒ NH_3
☐ NH_2OH
☐ HNO_3
☐ HNO_2
☐ N_2H_4

201 . Birvalentli metalın sulfat duzunun molyar kütləsi 174 q/mol-a bərabərdir. Metalın nisbi atom kütləsi neçədir?

- ☒ 39
☐ 64
☐ 7
☐ 78
☐ 23

202 Kükürd 6-oksiddə kükürdün kütlə payını (%-lə) hesablayın. $A_r(\text{O})=16$, $A_r(\text{S})=32$

- ☒ 40

- ☐ 33
- ☐ 60
- ☐ 48
- ☐ 20

203 Hansı sıradakı elementlərin hamısı dəyişkən valentlidir?

- ☒ Fe, P
- ☐ Cr, Na
- ☐ F, Cl
- ☐ Na, Mg
- ☐ S, Ca

204 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☒ qurğuşunun əriməsi
- ☐ dəmirin korroziyası
- ☐ südün turşuması
- ☐ spirtin yanması
- ☐ ağacın yanması

205 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ☒ dəmirin parçalanması
- ☐ spirtin qaynaması
- ☐ buzun əriməsi
- ☐ yodun sublimasiyası
- ☐ suyun buxarlanması

206 Hansı maddə su ilə müxtəlifcinsli qarışıq əmələ gətirir?

- ☒ benzol
- ☐ metil spirti
- ☐ saxaroza
- ☐ qlükoza
- ☐ sirkə turşusu

207 Hansı sıradakı elementlər qeyri-metallara aiddir?

- ☒ B, Si, Br
- ☐ Mg, Si, S
- ☐ Cu, Mg, Mn
- ☐ O, P, Ca

☐ Na, S, P

208 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

☒ Ba, Be, Mn

☐ Mg, C, N

☐ S, Cl, Na

☐ H, O, Fe

☐ Si, Ca, Cu

209 90 q xörək duzunu neçə qram suda həll etmək lazımdır ki, 18%-li məhlul alınsın?

☒ 410

☐ 500

☐ 165

☐ 450

☐ 200

210 300 q 20%-li duz məhlulu hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

☐ 100

☐ 400

☐ 500

☒ 200

☐ 300

211 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 800 q suda neçə qram natrium-nitrat həll etmək lazımdır?

☒ 200

☐ 160

☐ 220

☐ 240

☐ 120

212 40 q xörək duzu 160 q suda həll edildi. Alınmış məhlulda xörək duzunun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

☒ 20

☐ 10

☐ 15

☐ 25

☐ 5

213 135 q suda 15 q duzun həll edilməsindən alınan məhlulda həll olunmuş maddənin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☒ 10
- ☐ 12
- ☐ 15
- ☐ 20
- ☐ 5

214 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

- ☒ 5
- ☐ 36
- ☐ 20
- ☐ 2
- ☐ 40

215 Natrium-xloridin suda məhlulunun 200 qramını buxarlandırıqda 16 qram duz alınmışdır. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını (%-lə) müəyyən edin.

- ☒ 8
- ☐ 32
- ☐ 4
- ☐ 12
- ☐ 16

216 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☒ artırır
- ☐ dəyişmir
- ☐ azaldır, sonra isə artırır
- ☐ artırır, sonra isə azaldır
- ☐ azaldır

217 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☒ azaldır
- ☐ artır
- ☐ artırır, sonra azaldır
- ☐ azaldır, sonra isə artırır
- ☐ dəyişmir

218 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl₂, II Br₂, III F₂, IV J₂, V N₂.

- ☐ I, III
- ☒ III, V

- ☐ yalnız III
- ☐ II,IV
- ☐ II,III,IV

219 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO_4
- ☒ NaHCO_3
- ☐ NH_4NO_3
- ☐ KClO_3
- ☐ $\text{Cu(NO}_3)_2$

220 Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.

- ☐ Fe^{+2}
- ☐ Cu^+
- ☐ C
- ☐ Cl_2
- ☒ S^{-2}

221 Cl^{+7} ? Cl^1 sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

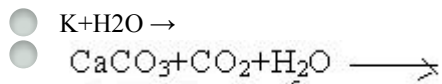
- ☐ 6
- ☒ 8
- ☐ 5
- ☐ 7
- ☐ 4

222 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

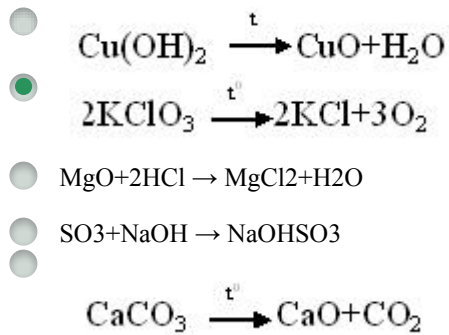
- ☐ 6
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 1
- ☐ 4

223 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☒ $\text{Fe(OH)}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- ☐ $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$



224 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



225 0,25 mol/l qatılıqlı 600 ml $AgNO_3$ məhlulundakı Ag^+ ionlarını çökdürmək üçün neçə ml 0,3 mol /l qatılıqlı $NaCl$ məhlulu lazımdır.

- ☐ 50
☒ 500
☐ 1000
☐ 5000
☐ 300

226 Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alınır? I. Na_2CO_3 II. $NaCl$ III. $FeCl_3$ IV. $AgNO_3$

- ☐ I,II
☐ I,IV
☐ II,III
☐ I,III
☒ III,IV

227 Hansı ionlar suda məhlulda eyni zamanda mövcud ola bilər?

- ☐ Br^- , Ag^+
☒ NO_3^- , Zn^{2+}
☐ S^{2-} , H^+
☐ S^{2-} , Pb^{2+}
☐ OH^- , Fe^{2+}

228 Hansı duzun suda məhlulunu elektroliz etdikdə elektrodlarda (n.ş –də) qaz halında olan maddələr ayrılır ? I. $NaCl$ II. $CuSO_4$ III. $AgNO_3$ IV. KBr

- ☐ I,II
☒ I,IV
☐ II,III
☐ yalnız I

☐ III,IV

229 I. NaCl II ZnSO₄ III. Cu(NO₃)₂ Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda yalnız su reduksiya olunur.

☒ yalnız I

☐ I,III

☐ yalnız II

☐ II,III

☐ I,II

230 CaCO₃ +HCl----- Reaksiyasının qısa ion tənliyindəki bütün əmsalların ləmini müəyyən edin.

☐ 3

☐ 5

☒ 6

☐ 8

☐ 4

231 1. Hansı duzun elektroliz tənliyi $XY_2 + H_2O \xrightarrow{\text{elektroz}}$ kimidir.

I. CaF₂

II. CuCl₂

III. CaCl₂

☐ yalnız I

☒ yalnız III

☐ I,II

☐ II,III

☐ yalnız II

232 Hansı reaksiyada xlor həm oksidləşir və həm də reduksiya olunur?

☐ $Cl_2 + 2KBr \rightarrow 2KCl + Br_2$

☐ $14HCl + K_2Cr_2O_7 \rightarrow 2KCl + 2CrCl_3 + 3Cl_2 + 7H_2O$

☒ $KClO_3 + 6HCl \rightarrow KCl + 3Cl_2 + 3H_2O$

☐ $Cl_2 + CH_4 \rightarrow CH_3Cl + HCl$

☐ $2NaCl + F_2 \rightarrow 2NaF + Cl_2$

233 Hansı maddənin CO₂ ilə reaksiyası oksidləşmə-reduksiya tiplidir?

☐ KOH

☐ MgO

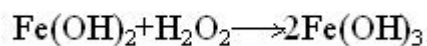
☐ Ba(OH)₂

☒ Mg

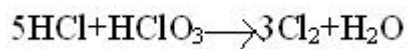
☐ CaO

234 Aşağıdakı reaksiyalardan hansı disproporsiyalı reaksiyaadır?

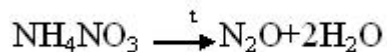
☐



☐



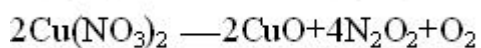
☐



☒



☐



235 Ammonyakın oksigenlə katalitik oksidləşmə reaksiyasının tənliyini tərtib edin və reduksiyaediciyinin əmsalını göstərin.

☐ 3

☐ 5

☐ 6

☐ 8

☒ 4

236 $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$ tənliyini başa vurun və reaksiya tənliyində oksidləşdiricinin əmsalını tapın.

☐ 1

☐ 3

☐ 4

☐ 5

☒ 2

237 $\text{FeSO}_4 + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ tənliyində reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

☒ 6

☐ 8

☐ 10

☐ 3

☐ 1

238

$\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$ reaksiya tənliyini tamamlayın və reaksiya məhsullarının formulasını göstərin.

- ☒ 3
- ☐ 5
- ☐ 6
- ☐ 7
- ☐ 4

239 Verilmiş tənliklərdən həm oksidləşmə-reduksiya və həm də parçalanma reaksiyasını göstərin.

- ☒ $4\text{Na}_2\text{SO}_3 \xrightarrow{t} 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{S}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t} \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{FeCl}_3$
- ☐ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t'} \text{CaO} + \text{CO}_2$

240 Hansı element daha güclü oksidləşdiricidir?

- ☒ ... $3s^2 3p^5$
- ☐ ... $4s^2 4p^5$
- ☐ ... $3s^2 3p^1$
- ☐ ... $3s^2 3p^4$
- ☐ ... $3s^2 3p^6$

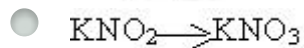
241 Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını əks etdirmir?

- ☐ $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{FeCl}_3$
- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}_2$
- ☐ $2\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_3$
- ☒ $2\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- ☐ $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{HNO}_3$

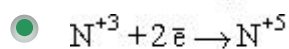
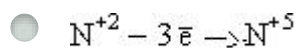
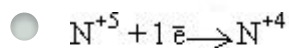
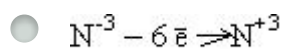
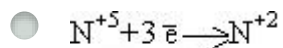
242 Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir?

- ☐ $\text{S} \longrightarrow \text{SO}_2$
- ☐ $\text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{S}$
- ☒ $\text{HClO} \longrightarrow \text{HCl}$
- ☐ $\text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{S}$

11 12



243 Hansı sxem səhvdir?



244 Na^+ , F^- ionları və Ne atomu üçün eyni olan əlaməti göstərin.

☐ neytronların sayı

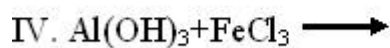
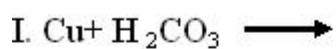
☐ kimyəvi xassələri

☐ atom kütlələri

☐ protonların sayı

☒ elektronların sayı

245 Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



☐ II, V

☐ II, III, V

☒ I, III, IV

☐ II, III, IV

☐ I, III, V

246 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl_2 məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

☒ Cu, Zn

☐ Ca, Zn

☐ Mg, Ni

☐ Ni, Cu

☐ Cr, Cu

247 Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər?

- ☐ Cu,Zn,Al
- ☐ Fe,Cr,Al
- ☐ Fe,Mg,Al
- ☒ Zn,Be,Al
- ☐ Cu,Cr,Al

248 Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.ş –də) ayrılır?

- ☐ 5
- ☐ 20
- ☐ 40
- ☐ 25
- ☒ 10

249 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınar?

- ☐ 5,6
- ☐ 6,72
- ☐ 3,36
- ☐ 2,24
- ☒ 4,48

250 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

- ☐ Na, K, H₂
- ☐ SO₂, Na, K
- ☐ H₂, NO₂
- ☐ Na, O₂, SO₂
- ☒ H₂, O₂

251 Mis 2-xlorid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l xlor ayrılmışdır. Katodda hansı maddə və nə qədər alınmışdır?

- ☒ 16 q, Cu
- ☐ 12 q, Cu
- ☐ 14 q, H₂
- ☐ 8 q, Cu
- ☐ 10 q, H₂

252 KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- ☐ 2,8 l Cl₂
- ☐ 11,2 l Cl₂
- ☐ 5,6 l HCl
- ☒ 5,6 l Cl₂
- ☐ 5,6 l O₂

253 KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- ☐ 2,8 l Cl₂
- ☐ 11,2 l Cl₂
- ☐ 5,6 l HCl
- ☒ 5,6 l Cl₂
- ☐ 5,6 l O₂

254 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ O₂
- ☒ S
- ☐ SO₂
- ☐ H₂S
- ☐ H₂

255 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

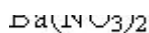
- ☒ Na, Ca, Cl₂
- ☐ Cl₂, N₂, Fe
- ☐ K, Si, C
- ☐ Na, P, S
- ☐ P, Al, N₂

256 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız hidrogen ayrılır?

- ☐ NaNO₃, CuCl₂
- ☐ AgNO₃, CaCl₂
- ☐ CuSO₄, Al(NO₃)₃
- ☒ Na₂S, Ca(NO₃)₂
- ☐ K₂SO₄, Hg(NO₃)₂

257 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- ☐ NaCl
- ☐ CaCl₂
- ☐ BaCl₂
- ☐ Ba(NO₃)₂



- ☒ CuSO_4
☐ KNO_3

258 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

I. Na_2SO_4 II. KCl III. NiSO_4 IV. CaCl_2

- ☐ I, II
☐ III, IV
☐ I, III
☒ II, IV
☐ II, III

259 Hansı sıradakı duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

- ☐ $\text{ZnCl}_2, \text{Ca(NO}_3)_2$
☒ $\text{Hg(NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$
☐ Na_3PO_4
☐ $\text{AlCl}_3, \text{KNO}_3$
☐ $\text{Mg(NO}_3)_2, \text{Cu(NO}_3)_2$

260 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

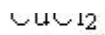
- ☐ KCl
☐ KCl
☒ CuSO_4
☐ NaBr
☐ Na_2S

261 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

- ☐ $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$
☒ $\text{Ca(NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$
☐ $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Hg(NO}_3)_2$
☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$
☐ $\text{Ca(NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$

262 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☒ $\text{Cu(NO}_3)_2$
☐ KNO_3
☐ Na_2SO_4
☐ KCN
☐ CuCl_2



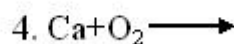
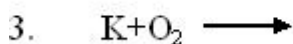
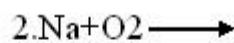
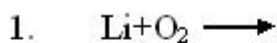
263 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ CuCl_2
- ☐ K_2SO_4
- ☐ NaNO_3
- ☐ NaCl
- ☒ CuSO_4

264 K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ Mg
- ☐ H_2 və Mg
- ☐ K və Mg
- ☒ H_2
- ☐ K

265 Hansı reaksiyadan oksigenin oksidləşmə dərəcəsi olan birləşmə emirlir?



- ☐ 1,4
- ☒ 1,2,4
- ☐ 2,4
- ☐ 2,3
- ☐ 1,3

266 Hansı maddə su ilə adi şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I. Na_2O II. NaH III. Na_2O_2

- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☐ I,III
- ☒ I,II
- ☐ yalnız III

267 İki valentli metal oksidinin 16,2 qramının hidrogen qazı ilə reaksiyası nisfi atom kütləsini hesablayın. $\text{Ar}(\text{O}) = 16$

- ☐ 64
- ☐ 137
- ☐ 24

- ☐ 40
- ☒ 65

268 Hidrogen hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olmur?

- ☐ CuO
- ☐ Ca
- ☐ C₂H₄
- ☒ Si
- ☐ Fe₃O₄

269 Hansı reaksiyalar metalların qaynaq edilməsinə istifadə olunur?



- ☒ I, II, III
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ yalnız I
- ☐ II, III

270 Metalların reduksiyaedici xassəsinin artması sırasını göstərin.

- ☒ Al, Mg, Na
- ☐ Na, Ca, Mg
- ☐ Na, Li, K
- ☐ K, Na, Ca
- ☐ Ca, Al, Mg

271 Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

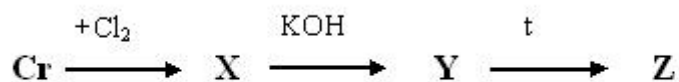
- ☒ Al, Au, Cu
- ☐ Fe, Pb, Hg
- ☐ Al, Mg, Zn
- ☐ Cu, Ag, Al
- ☐ Mg, Zn, Fe

272 Hansı metalın duru nitrat turşusu ilə reaksiyası zamanı N⁺⁵ → N⁺² reduksiya prosesi baş verir?

- ☐ Al
- ☐ Zn
- ☒ Cu

- ☐ Na
- ☐ Fe

273



Z- maddəsinin müəyyən edin.

- ☐ Cr(OH)₂
- ☐ Cr(OH)₃
- ☐ CrO
- ☐ K₂CrO₄
- ☒ Cr₂O₃

274 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

- ☒ ...ns¹
- ☐ ...ns²np¹
- ☐ ...nd¹⁰ns²
- ☐ ...ns²np²
- ☐ ...ns²

275 CuSO₄ məhluluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- ☐ 56
- ☐ 32
- ☒ 64
- ☐ 48
- ☐ 28

276 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H₂SO₄ olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- ☐ Na₂SO₄
- ☐ NaKSO₃
- ☒ NaKSO₄
- ☐ KHSO₄
- ☐ NaHSO₄

277 Natrium-perxloratın formulu göstərin.

- ☐ NaClO₃
- ☐ NaClO₂
- ☐ NaClO

- ☐ NaCl
- ☒ NaClO₄

278 Hansı formul doğru deyil?

- ☐ NaH₃PO₄
- ☐ (NH₄)₃PO₄
- ☐ NH₄HSO₄
- ☒ Na(OH)Cl
- ☐ Na₂HPO₄

279 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- ☐ NaMnO₄ – natrium permanqanat
- ☒ NaHSO₃ – natrium hidrosulfat
- ☐ NaHS – natrium hidrosulfid
- ☐ Na₂MnO₄ – natrium manqanat
- ☐ NaPO₃ – natrium metafosfat

280 Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticə-sində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

- ☒ CaCO₃
- ☐ KClO₃
- ☐ AgNO₃
- ☐ NaNO₃
- ☐ NH₄NO₃

281 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

- ☐ 32
- ☐ 38,4
- ☒ 43,5
- ☐ 46,2
- ☐ 26

282 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

- ☐ 35,5 q
- ☐ 28 q
- ☐ 31,3 q
- ☒ 37,5 q
- ☐ 40 q

283 Hansı maddənin köməyi ilə Fe^{+3} , Zn^{+2} , Cu^{+2} kationlarını təyin etmək olar?

- ☐ NaCl
- ☒ NaOH
- ☐ Na_2CO_3
- ☐ $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- ☐ NaNO_3

284 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- ☐ NaCl
- ☐ NaClO_2
- ☒ NaClO_3
- ☐ NaClO_4
- ☐ NaClO

285 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

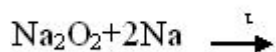
- ☐ P, K
- ☒ Na, Ba
- ☐ Fe, H
- ☐ Cu, Zn
- ☐ F, Cl

286 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- ☐ CO_2
- ☐ SO_2
- ☒ Na_2O
- ☐ SO_3
- ☐ N_2O_5

287 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksidi almaq olar?

- ☐ $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
- ☐ $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$
- ☒



- ☐
- ☐ $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$

- ☐ $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

288 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- ☐ KNH_2 – kalium amid
- ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OK}$ – kalium etilat
- ☐ Li_2O – litium-oksüd
- ☒ KO_2 – kalium-oksüd
- ☐ Na_2O_2 – natrium-peroksüd

289 Suda hansı ionlar cödlük yaradır?

- ☐ NH_4^+ , Na^+
- ☒ Ca^{+2} , Mg^{+2}
- ☐ Ca^{+2} , Na^+
- ☐ K^+ , Na^+
- ☐ Mg^{+2} , K^+

290 Sənayedə CaO -di hansı birləşmədən alırlar?

- ☐ CaSO_4
- ☐ CaSiO_3
- ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- ☒ CaCO_3

291 Hansı duz suya müvəqqəti cödlük verir?

- ☐ CaSO_4
- ☐ NaHCO_3
- ☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- ☐ MgSO_4
- ☐ MgCl_2

292 S-elementlərin sırasını göstərin.

- ☐ Zn, Al, Fe
- ☐ Si, P, O
- ☐ H, N, Cl
- ☐ Na, Al, Ba
- ☒ H, K, Ca

293 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- ☐ CaHSO_4
- ☐ CaH_2PO_4
- ☐ $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
- ☐ CaHCO_3

☒ CaHPO₄

294 CaCO₃ – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

☐ I, II

☐ II, IV

☒ I, III

☐ III, IV

☐ II, III

295 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

☐ 4,5

☒ 1

☐ 4

☐ 3

☐ 2

296 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na₂SO₄ II. Al III. Cu IV. NaOH

☐ I, II

☒ II, IV

☐ II, III

☐ I, III

☐ I, IV

297 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

☐ Na, Mg, Cu

☐ Cu, Hg, Ag

☒ Zn, Mg, Al

☐ Zn, Cu, Fe

☐ Fe, Pb, Ag

298 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

☒ CO₂

☐ Cu

☐ KOH

☐ S

☐ Ca

299 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

☐ N₂

IN 113

- ☐ CuO
- ☐ Fe
- ☐ Cu
- ☒ SO₃

300 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ korroziyaya davamlı
- ☐ d-elementdir
- ☒ qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir
- ☐ +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır
- ☐ gümüşü-ağ metal

301 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

- ☐ $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CuCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{CuOH} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t}$

302 Hansı metal ilə kontaktda olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır?

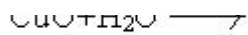
- ☐ Zn
- ☐ Mg
- ☐ Al
- ☐ Ca
- ☒ Cu

303 Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

- ☐ NaOH
- ☐ HCl
- ☒ HNO₃
- ☐ MgSO₄
- ☐ KOH

304 Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə alınır?

- ☐ $\text{CuO} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$



- ☐ $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow$
- ☒ $\text{CuCl}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \longrightarrow$

305 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- ☒ Na_2SO_4
- ☐ CuSO_4
- ☐ HCl
- ☐ NaOH
- ☐ AgNO_3

306 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- ☒ NaOH
- ☐ NaCl
- ☐ HNO_3
- ☐ H_2SO_4 (qatı)
- ☐ Na_2SO_4

307 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- ☐ H_3PO_4
- ☒ AgNO_3
- ☐ ZnSO_4
- ☐ HCl
- ☐ NaNO_3

308 Hansı karbohidrogen hidrogenlə reaksiyaya girir?

- ☐ propan
- ☐ pentan
- ☐ metan
- ☐ etan
- ☒ buten

309 Hansı halda hər iki sinif birləşmələr C_nH_{2n} formuluna malikdir?

- ☐ alkinlər və tsikloalkanlar
- ☒ alkenlər və tsikloparafinlər
- ☐ alkinlər və alkadienlər

- ☐ alkinlər və alkenlər
- ☐ alkenlər və alkadienlər

310 2-xlor-2-metil-butanın Na metalı ilə qarşılıqlı təsirindən alınan birləşməni adlandırın.

- ☐ 2-metil butan
- ☒ 3,3,4,4-tetrametilheksan
- ☐ 2,3,4,5-tetrametilheksan
- ☐ 3,4-dimetilheksan
- ☐ 2-metil-1-buten

311 1-pentenin HBr-la reaksiyası nəticəsində hansı maddə alınır?

- ☐ 2-brom-1-penten
- ☐ 2,2-dibrompentan
- ☐ 3-brom-1-penten
- ☒ 2-brompentan
- ☐ 1-brompentan

312 Hansı sinif karbohidrogenlər bromlu suyu rəngsizləşdirir? I. alkenlər II. alkanlar III. alkadienlər IV. alkinlər V. tsikloparafinlər

- ☐ II, III, V
- ☒ I, III, IV
- ☐ I, II
- ☐ II, V
- ☐ I, II

313 Hansı karbohidrogendən başlayaraq izomerlik hadisəsi yaranır?

- ☐ pentandan
- ☐ heksandan
- ☐ etandan
- ☐ propandan
- ☒ butandan

314 Hansı karbohidrogen tərkibində nisbətən az xlorlu törəmə vardır?

- ☒ metan
- ☐ pentan
- ☐ butan
- ☐ propan
- ☐ etan

315 Butan 2-metilpropan prosesi necə adlanır?

- ☐ krekinq
- ☐ piroliz
- ☐ dehidrogenləşmə
- ☐ hidrogenləşmə
- ☒ izomerləşmə

316 Nisbi molekul kütləsi 142 olan alkanın tərkibində neçə karbon atomu vardır?

- ☐ 12
- ☐ 14
- ☐ 8
- ☒ 10
- ☐ 6

317 4f- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- ☐ ikinci dövrün
- ☒ altıncı dövrün
- ☐ dördüncü dövrün
- ☐ üçüncü dövrün
- ☐ birinci dövrün

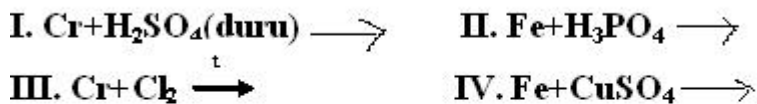
318 Verilmiş nitratlardan hansıları parçalandıqda sərbəst metal alınır? $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3, \text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

- ☐ I,III
- ☐ III,V
- ☒ I,IV
- ☐ V,I
- ☐ III,IV

319 Hansı ifadələr doğru deyil? 1. Alüminium təbiətdə sərbəst halda mövcuddur. 2. Misi sənayedə pirometallurgiya üsulu ilə almaq olar? 3. Kalsiumun su ilə reaksiyası ehtəngin söndürülməsi reaksiyası adlanır 4. Na_2O_2 və K_2O_4 –dən kosmik gəmilərdə oksigen almaq üçün istifadə edilir.

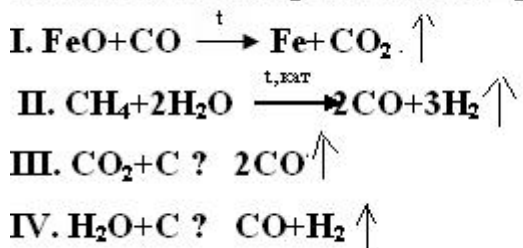
- ☐ 1,2
- ☒ 1,3
- ☐ 1,4
- ☐ 3,4
- ☐ 2,4

320 Hansı sxeml?r üzr? metallarm ikivalentli duzları alınır?



- ☐ I, IV
- ☒ I, II, IV
- ☐ I, II, III
- ☐ II, III
- ☐ III, IV

321 Hansı reaksivalar polad istehsalı prosesind? baş verir?



- ☐ I, II, III
- ☐ II, III
- ☒ II, III, IV
- ☐ I, II, IV
- ☐ I, III

322 50% çıxımla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır? $M_r(\text{ZnS})=97$

- ☐ 624
- ☐ 586
- ☐ 842
- ☒ 776
- ☐ 388

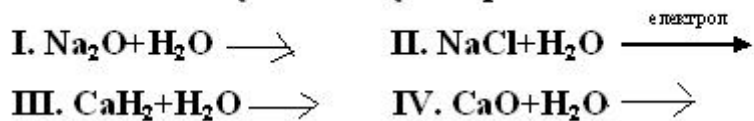
323 Hansı reaksiyalar s?nayed? metal alınmasında t?tbıq olunur?



- ☐ I, II, III

- ☐ II, III
- ☐ II, III, IV
- ☒ I, II, IV
- ☐ I, III, IV

324 Hansı reaksiyalar s^hmayed? q^hl^hvi istehsalı ^hks etdirir?



- ☒ II, IV
- ☐ I, IV
- ☐ II, III
- ☐ I, III
- ☐ I, II

325 Dördüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

- ☒ s-, p-, d-, f-
- ☐ s-, p-, f-
- ☐ s-, p-, d-
- ☐ p-, d-, f-
- ☐ s-, d-, f-

326 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

- ☐ p-, d-, f-
- ☐ s-, p-, d-, f-
- ☒ s-, p-, d-
- ☐ s-, p-, f-
- ☐ s-, d-, f-

327 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında elektronlar hansı orbitallarda yerləşirlər?

- ☐ s- və d-
- ☐ s- və f-
- ☐ p- və f-
- ☐ p- və d-
- ☒ s- və p-

328 4 mol natrium və natrium hidrid qarışığının su ilə reaksiyasından (n.ş –də) 67,2 l qaz ayrılmışdır. İlkin qarışıqda natriumun mol sayını hesablayın.

- ☐ 0,5

- ☒ 2
- ☐ 1,5
- ☐ 1
- ☐ 2,3

329 Na_2CO_3 , KNO_3 və CaCl_2 duzlarının məhlulları qarışdırıldıqda hansı maddə çöküntü şəklində ayrılır?

- ☐ NaNO_3
- ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- ☒ CaCO_3
- ☐ K_2CO_3
- ☐ NaCl

330 Hansı maddənin tərkibində kalsium yoxdur?

- ☐ sönmüş əhəng
- ☐ təbəşir
- ☐ xlorlu əhəng
- ☐ gips
- ☒ potaş

331 KOH –in tətbiq sahəsinə aid deyil?

- ☒ maye sabunun alınmasında
- ☐ berk sabunun alınmasında
- ☐ kağız istehsalında
- ☐ javel suyunun alınmasında
- ☐ akkumulyatorlarda elektrolit kimi

332 **Daimi və müvəqqəti cədlüğün aradan qaldırılması üsullarında hansı maddələrdən istifadə olunur?**

1. NaOH

2. Na_2CO_3

3. Na_3PO_4

4. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Daimi

Müvəqqəti

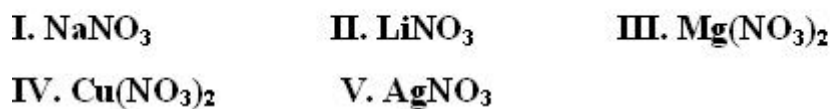
- ☐ 2,3 --- 1,2,4
- ☐ 1,2 ---- 2,4
- ☐ 1,2 ---- 2,4
- ☒ 1,2,4 ----- 3,4
- ☐ 2,3 ---- 1,3,4

333 Hansı reaksiyalar da metal alınır?



- ☒ I, III
- ☐ II, IV
- ☐ II, III
- ☐ I, II
- ☐ I, IV

334 Hansı metalların nitratlarının termiki parçalanmasından NO_2 alınır?

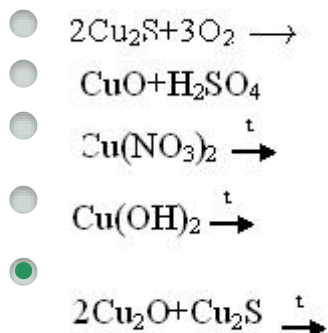


- ☐ II, IV, V
- ☐ I, II, V
- ☐ I, II, III
- ☐ II, III, IV
- ☒ III, IV, V

335 3d- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- ☐ ikinci dövrün
- ☐ beşinci dövrün
- ☒ dördüncü dövrün
- ☐ üçüncü dövrün
- ☐ birinci dövrün

336 Hansı reaksiya nəticəsində mis alınır?



337 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

- ☐ $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$

338 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya girir?

- ☐ 2:1
- ☒ 1:1
- ☐ 3:1
- ☐ 1:3
- ☐ 1:2

339 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyay girir?

- ☐ 1:2
- ☐ 3:2
- ☒ 2:3
- ☐ 2:1
- ☐ 1:1

340 Dəmir 2-hidroksidi dəmir 3-hidroksiddən necə ayırmaq olar?

- ☐ su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə
- ☐ sulfat turşusunda həll olmasına görə
- ☐ nitrat turşusunda həll olmasına görə
- ☒ rənginə görə
- ☐ iyinə görə

341 Hansı mürəkkəb maddədir?

- ☐ azot
- ☒ malaxit
- ☐ dəmir
- ☐ almaz
- ☐ qrafit

342 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- ☐ Na
- ☐ Ag
- ☐ Ca

- ☐ Au
- ☒ Hg

343 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövrü sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- ☐ 12Mg
- ☒ 8O
- ☐ 11Na
- ☐ 13Al
- ☐ 17Cl

344 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- ☐ S, Ca
- ☐ C, Na
- ☐ F, Cl
- ☐ Na, Mg
- ☒ Fe, P

345 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- ☐ karbon qazı
- ☐ su
- ☐ malaxit
- ☐ hava
- ☒ ozon

346 Üzvi maddələrin tərkibində C elementinin 4 valentli olması kim tərəfindən öyrənilmişdir?

- ☐ Loran
- ☒ Kekule
- ☐ Libix
- ☐ Völer
- ☐ Bertselius

347 Üzvi birləşmələrin tərkibində hansı elementlər daha çoxdur?

- ☐ S, C, P, O, H
- ☐ N, C, O, S, P
- ☐ O, C, N, S, P
- ☒ C, H, O, N, S, P
- ☐ C, N, H, S, P

348 Üzvi birləşmələrdə kimyəvi rabitənin hansı növləri vardır?

- ☐ metallik, kovalent, ion, hidrogen
- ☐ kovalent, ion, metallik, hidrogen
- ☐ ion, hidrogen, kovalent, metallik
- ☐ donor-akseptor, ion, metallik, kovalent
- ☒ donor-akseptor, hidrogen, ion, kovalent

349 Tsiklopropanın hidrogenə görə sıxlığı 28. Bu tsiklopropanın formulunu təyin edin.

- ☐ C_4H_{10}
- ☐ C_6H_{12}
- ☐ C_5H_{10}
- ☒ C_4H_8
- ☐ C_4H_6

350 Radikallar nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- ☐ Bertselius
- ☐ Jerar
- ☐ Völer
- ☐ Libix
- ☒ Loran

351 Hansı sıradakı bütün maddələr natrium ilə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ 1- propanol, propion turşusu, stirol;
- ☐ benzol; etanol; aminsirkə turşusu
- ☐ fenol, sirkə turşusu; propilen;
- ☐ etilenqlikol; touol, propanol;
- ☒ 1,4 – dixlorbutan; 2- xlor propan, qliserin;

352 Hansı maddələr fraksiyalı distillə yolu ilə təmizlənir?

- ☐ qaynama temperaturunda parçalanan
- ☐ suda həll olmayan
- ☒ qaynama temperaturları bir-birinə yaxın olan və bir-birində yaxşı həll olan
- ☐ qızdırıldıqda parçalanan və suda həll olmayan
- ☐ qaynama temperaturunda parçalanmayan

353 Eyni mol miqdarında götürülmüş metan və propan qarışığını yandırdıqda 12 mol karbon qazı əmələ gəlir. Yanma nəticəsində neçə qram su əmələ gəlir?

- ☐ 32,4;
- ☐ 216

- ☐ 378;
- ☐ 265
- ☒ 324;

354 Eyni mol miqdarında götürülmüş metan və propan qarışığını yandırdıqda 12 mol karbon qazı əmələ gəlir. Yanma nəticəsində neçə qram su əmələ gəlir?

- ☐ 32,4;
- ☐ 216
- ☐ 378;
- ☐ 265
- ☒ 324;

355 Bir-birində həll olan mayeləri hansı yolla ayırmaq olar?

- ☒ fraksiyalı distillə
- ☐ sublimasiya
- ☐ su buxarı ilə distillə
- ☐ adi distillə
- ☐ ekstraksiya

356 Asetil radikalını göstərin?

- ☐ $C_6H_5CO.$
- ☒ $CH_3CO.$
- ☐ $CH=CH.$
- ☐ $CH_3-CH-CH_3$
- ☐ $C_7H_5O.$

357 Alklarlarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

- ☐ funksional qrupun vəziyyətinə görə;
- ☒ karbon zəncirinin quruluşuna görə;
- ☐ doymamış rabitələrin yerləşməsinə görə;
- ☐ benzol həlqəsində radikalın vəziyyətinə görə;
- ☐ fəzada yerləşmə qaydasına görə;

358 2- metil – 1,3 – dibrompropanın sink metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- ☐ 1- buten;
- ☒ metilsiklopropan;
- ☐ tsiklobutan;
- ☐ 2- metil – 1 – propen;

☐ 2- buten;

359 1,12 l etanın xlorlaşmasından 7,3 q HCl alınmışdır. Etan molekulunda neçə atom hidrogen xlorla əvəz olunmuşdur?

- ☐ 1
☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 2

360 1 mol hansı alkanın yanmasından alınan karbon qazının kütləsi əmələ gələn suyun kütləsindən 86 q çoxdur?

- ☐ CH₄
☐ C₃H₈
☒ C₄H₁₀
☐ C₅H₁₂
☐ C₂H₆

361 1 l tetraxlormetan almaq üçün neçə litr xlor (n.ş.) metan ilə reaksiyaya daxil olmalıdır? (xüsusi çəki=1,54 q/ml)? Mr (CCl₄)=154

- ☐ 224;
☐ 672;
☒ 896
☐ 1120
☐ 336;

362 Vitalizm nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- ☐ Völer
☒ Bertselius
☐ Libix
☐ Jerar
☐ Loran

363 Vitalizm nəzəriyyəsinə görə orqanizmdəki üzvi maddələr nəyin təsiri ilə yaranmışdır?

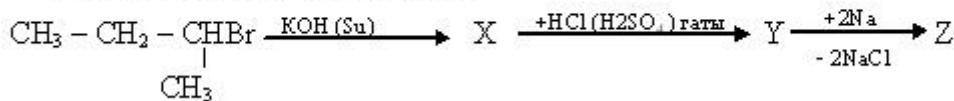
- ☐ qeyri-üzvi maddələrin
☐ ilahi qüvvələrin
☐ təsadüflərin
☒ həyatı qüvvələrin
☐ radikalların

364 Hansı maddələr izomerdirlər?

- ☒ molekulyar formulə və molekulyar çəkisi eyni olan
- ☐ Quruluş və molekulyar çəkisi eyni olan
- ☐ molekulyar formulə və molekulyar çəkisi müxtəlif olan
- ☐ quruluş və molekulyar çəkisi müxtəlif olan.
- ☐ Quruluş və molekulyar formulə eyni olan

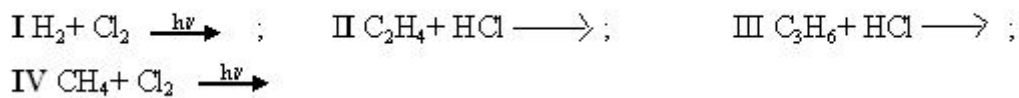
365

Sxemdə Z maddəsinin təyini edin:



- ☒ 3,4 dimetilheksan;
- ☐ 2,5- dimetilheksan;
- ☐ 3,3,4,4 – tetrametilheksan;
- ☐ 4,5 - dimetiloktan
- ☐ n- aktan;

366 Hansı reaksiya sərbəst radikal mexanizmi üzrə baş verir?



- ☐ I,III
- ☐ II, IV
- ☒ I,IV;
- ☐ III, IV
- ☐ II, IV

367 Çoxatomlu bəsit maddələri müəyyən edin: I yod II kükürd III ağ fosfor IV argon V helium

- ☐ II, III
- ☐ III, V
- ☐ II, IV
- ☒ I,II,III

368 Qarışığı müəyyən edin:

- ☐ fenol
- ☐ ozon
- ☐ azot
- ☒ neft

☐ benzol

369 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- ☐ qlükoza
☐ dəmir
☒ polad
☐ nişasta
☐ malaxit

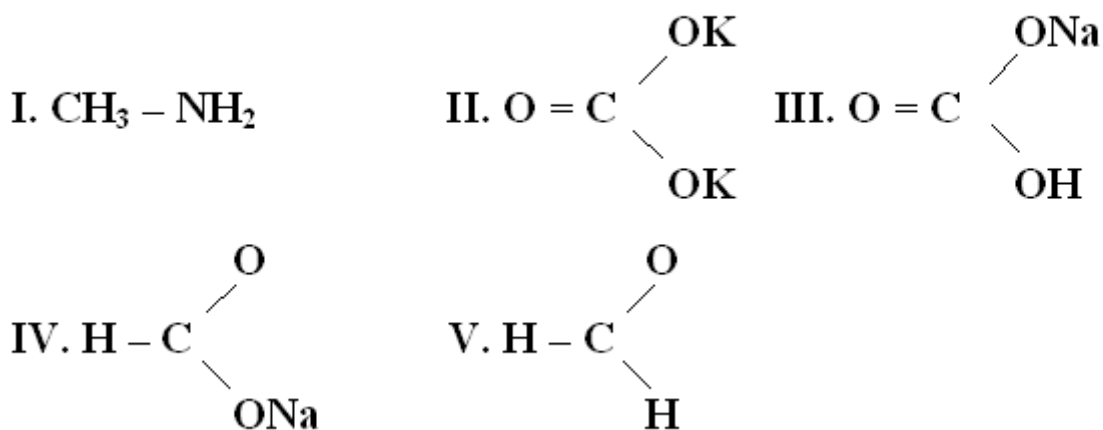
370 Hansı metal deyil?

- ☐ mis
☒ bor
☐ civə
☐ aliminium
☐ qalay

371 Hansı qeyri metal deyil?

- ☐ fosfor
☐ azot
☒ xrom
☐ silisium
☐ karbon

372 Karbon birləşmələrində hansıları qeyri-üzvi birləşmələrdir?



- ☐ I, II
☐ III, IV
☐ IV, V
☐ I, III
☒ II, III

373 Bəsit maddələr verilmişdir: duda (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- ☐ 2
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 6
- ☒ 3

374 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ N
- ☐ Na
- ☐ H
- ☐ Ca
- ☒ O

375 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- ☒ LiH
- ☐ KH
- ☐ RbH
- ☐ C₃H
- ☐ NaH

376 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ☐ ərimə
- ☐ kristallaşma
- ☐ buxarlanma
- ☐ süzmə
- ☒ yanma

377 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- ☐ Si, Ca, Cu
- ☐ Mg, C, N
- ☐ S, Cl, K
- ☐ H, O, Fe
- ☒ Ba, Be, Mn

378 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☐ ağacın yanması

- ☐ dəmirin korroziyası
- ☐ südün turşuması
- ☐ spirtin yanması
- ☒ qurğuşunun əriməsi

379 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☐ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- ☐ Na_2KPO_4
- ☒ CaHCO_3
- ☐ CaHPO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

380 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☐ CO
- ☐ SO_3
- ☐ CO_2
- ☒ SO_2
- ☐ N_2O

381 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azon II karbon qazı III metan IV almaz

- ☐ I,II
- ☒ I,IV
- ☐ II,III
- ☐ II,IV
- ☐ III,IV

382 Hansı elementlər allotropik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen

- ☐ I,II,V
- ☐ I,II,IV
- ☒ I,III,IV
- ☐ yalnız II,V
- ☐ II,III, IV

383 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☒ 5,6
- ☐ 11,2

- ☒ 44,8
- ☐ 33,6
- ☐ 22,4

384 Nisbi atom kütləsi anlayışını kimya elminə hansı alim daxil etmişdir?

- ☒ C. Dalton
- ☐ İ. Berselius
- ☐ M. Perren
- ☐ A. Avoqadro
- ☐ M. Lomonosov

385 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☒ 11, 2
- ☐ 5,6
- ☐ 33,6
- ☐ 44,8
- ☐ 22,4

386 Elektronə hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- ☒ N
- ☐ F
- ☐ O
- ☐ S
- ☐ Cl

387 Elektronə hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ☒ ns²np³
- ☐ ns²np⁵
- ☐ ns²np⁴
- ☐ ns²np¹
- ☐ ns²np²

388 Radioaktivlik nədir?

- ☐ Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayrılması
- ☒ maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- ☐ maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması
- ☐ maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması
- ☐ Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayrılması

389 Təbii radioaktivlik nədir?

- ☒ təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi
- ☐ təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması
- ☐ təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması
- ☐ təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
- ☐ təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması

390 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

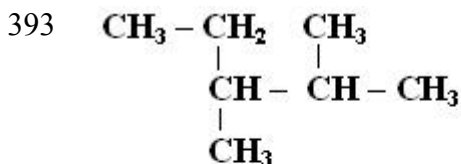
- ☒ Ar, K ,Ca
- ☐ K, Ca, Be
- ☐ Mn, Co, K
- ☐ Ca, Be ,Ar
- ☐ Al, Mn, Co

391 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

- ☒ Xe, Ba, La,Ce
- ☐ Xe,Ba, Mn,Co
- ☐ K ,Ca, La,Ce
- ☐ Ba, La, K ,Ca
- ☐ La,Ce ,Be ,Ar

392 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

- ☒ 1 mmk– dan kiçik
- ☐ 1 – 100 mmk
- ☐ 100 mmk – dan böyük
- ☐ 1 –10 mmk
- ☐ 100 mmk – dan kiçik



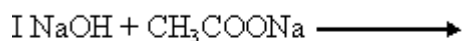
birleşmesindeki ikili ve üçlü karbon atomlarının sayını müeyyen edin.

ikili *üçlü*

- ☐ 2 ----- 2
- ☐ 3 ----- 2
- ☒ 1 ----- 2
- ☐ 1 ----- 3

☐ 2 ----- 3

394 Hansı reaksiyalardan metan alınır?



- ☒ I, III
☐ I, II
☐ yalnız I
☐ II, III
☐ I, II, III

395 $\begin{array}{cc} \text{CH}_3 & \text{C}_2\text{H}_5 \\ | & | \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$ doymuş karbohidrogenin sistemik nimenklaturaya ?sas?n adlandırın.

- ☐ 2- metil 3 – butil pentan
☐ 6- etil 5 – etil heptan
☐ 2- meil 3 – etil oktan
☐ 2,3, - dimetil heptan
☒ 2 – metil 3- etil heptan

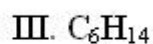
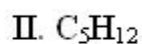
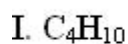
396

Butan $\xrightarrow{+\text{AlCl}_3}$ izobutan reaksiyasında n? d?yişir?

I karbonun valentliyi; II karbon z?ncirinin quruluşu; III hidrogen atomunun sayı.

- ☐ I,II
☐ I, III
☐ II, III
☐ yalnız I
☒ yalnız II

397 1. Alkanların aqreqat halını müeyyen edin.



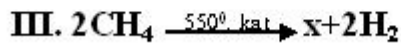
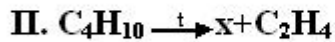
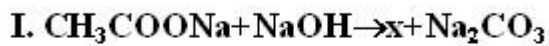
qaz

maye

- ☐ I,II ----- III
☐ I----- III , II

- ☐ III I----- II
- ☐ III----- II , I
- ☒ I ----- II, III

398 . Hansı reaksiyada x – etandır?



- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☒ yalnız II

399 1 mol oktanın yanmasından neçə mol CO₂ alınır?

- ☐ 4
- ☒ 8
- ☐ 10
- ☐ 12
- ☐ 6

400 1 mol pentanın yanmasından neçə mol su ayrılır?

- ☐ 12
- ☒ 6
- ☐ 4
- ☐ 8
- ☐ 5

401 1,12 l (n.ş.) metanın xlorlaşmasından 6,16 q tetraxlormetan alınır. Məhsulun çıxımını hesablayın.
(MrCCl₄)=154

- ☒ 80
- ☐ 85
- ☐ 70
- ☐ 88
- ☐ 90

402 1. Hansı karbohidrogenlər normal şəraitdə qaz halındadırlar? I C₃ H₈ ; II C₅ H₁₂ ; III C₄ H₈ ; IV C₆ H₆ ;

- ☐ I, II;
- ☐ III, IV;
- ☒ I, III
- ☐ I, II, III
- ☐ II, IV;

403 2- metil -1,4 dibrompentanın natrium metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- ☐ metilsiklopentan;
- ☐ 1,2 – dimetilsiklopropan;
- ☒ 1,2 – dimetilsiklobutan
- ☐ etilsiklobutan
- ☐ 1,3 – dimetilsiklobutan;

404 5 mol etandakı atomların sayı 2 mol metandakı atomların sayından neçə dəfə çoxdur?

- ☐ 8
- ☐ 6
- ☐ 1, 6
- ☒ 2, 5
- ☐ 4

405 Alkanlar hansı ümumi formula malikdir?

- ☐ C_nH_{2n}
- ☐ C_nH_{2n-6}
- ☐ C_nH_{2n-4}
- ☒ C_nH_{2n+2}
- ☐ C_nH_{2n-2}

406 Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır?

- ☒ $C_2H_5OH + HBr \rightarrow$
- ☐ $CH_3OCH_3 + Br_2 \rightarrow$
- ☐ $C_2H_5OCH_3 + HBr \rightarrow$
- ☐ $C_2H_5OH + Br_2 \rightarrow$
- ☐ $C_2H_6 + HBr \rightarrow$

407 Butanın homoloqunu göstərin?

- ☐ buten-1
- ☐ 2-metil buten-1
- ☒ heksan
- ☐ butin-2

☐ tsiklobutan

408 Doymuş karbohidrogenin 0,1 molu yandıqda 10,8 q su əmədə gəlir. Karbohidrogenin formulunu müəyyən edin.

- ☐ C₂H₆
- ☒ C₅H₁₂
- ☐ C₄H₁₀
- ☐ C₃H₈
- ☐ CH₄

409 Etan üçün hansı ifadələr doğrudur? I molekulunda 6 siqma rabitə var II əvəzetmə reaksiyası xarakterikdir III HCl- ilə reaksiyasından etil-xlorid alınır

- ☐ II, II
- ☐ I, II
- ☐ I, II, III
- ☐ I, II
- ☒ yalnız II

410 Etanın tam yanması zamanı etan və oksigen hansı həcm nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- ☐ 2:3
- ☐ 2:5;
- ☐ 3:2;
- ☒ 2:7;
- ☐ 1:3

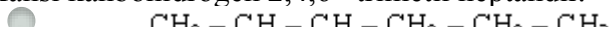
411 Hansı alkanın 0,2 molu 14,4 qramdır?

- ☐ etan
- ☐ butan
- ☒ pentan
- ☐ heksan
- ☐ propan

412 Hansı alkanın 7,2 qramında 6q karbon vardır?

- ☐ CH₄
- ☐ C₃H₈
- ☐ C₄H₁₀
- ☒ C₅H₁₂
- ☐ C₂H₆

413 Hansı karbohidrogen 2,4,6 –trimetil heptandır.



- ☐
$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ | & & | & & | & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & & & \end{array}$$
- ☐
$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & | & & & & \\ \text{CH}_3 & - & \text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & & & | & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$
- ☐
$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & | & & & & | & & & & \\ & & & & \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$
- ☐
$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ | & & | & & | & & & & | & & \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & \text{C}_2\text{H}_5 & & \end{array}$$
- ☒
$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ | & & | & & | & & | & & & & \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$

414 Hansı maddənin 1 molu normal şəraitdə 22,4 l həcm tutmur?

- ☐ CH_4
☐ C_3H_8
☐ C_4H_{10}
☒ C_5H_{12}
☐ C_2H_6

415 Hansı reaksiya getmir?

- ☐ $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl}$
☐ $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} + \text{Br}_2 \longrightarrow$
☒ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{HCl}$
☐ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu}$
☐ $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$

416 Heptanın neçə izomeri var?

- ☐ 8
☐ 7
☐ 10
☐ 6
☒ 9

417 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı göstərin?

- ☒ benzin
☐ kerosin

- ☐ qazoyl
- ☐ solyar yağı
- ☐ liqroin

418 Propan üçün hansı reaksiyalar xarakterikidir? I əvəzetmə II İzomerləşmə III Parçalanma

- ☐ I, II, III
- ☐ I, II
- ☐ yalnız I
- ☒ I, III
- ☐ II, III

419 Təbii qazın tərkibində hansı karbohidrogen yoxdur?

- ☐ metan
- ☐ propan
- ☐ butan
- ☒ etin
- ☐ etan

420 Tərkibində 10 karbon atomu olan doymuş karbohidrogenin molekul kütləsini hesablayın.

- ☒ 142
- ☐ 132
- ☐ 102
- ☐ 138
- ☐ 120

421 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

- ☐ metan və etan
- ☐ pentan və heksan
- ☐ metan və pentan
- ☐ butan və oktan
- ☒ propan və butan

422 Yanma reaksiyasında etan oksigenlə hansı kütlə nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- ☒ 60:224
- ☐ 30:224
- ☐ 30:32
- ☐ 60:32
- ☐ 60:112

423 Təbii kauçukun monomerinin formülünü göstərin.

- ☒ $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{C}(\text{Cl})-\text{CH}=\text{CH}_2$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$

424 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- ☐ dimetilasetilen
- ☐ metilpropilasetilen
- ☒ metiletilasetilen
- ☐ dietilasetilen
- ☐ metilizopropilasetilen

425 İzopen oksigendə yandıqda hansı nisbətdə reaksiya gedir?

- ☐ 68:112;
- ☐ 34:224;
- ☐ 34:56;
- ☐ 68:32
- ☒ 68:224

426 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

- ☐ benzin, kerosin, qonur kömür;
- ☐ neft, kerosin, daş kömür
- ☒ benzin, kerosin, mazut;
- ☐ daş kömür, mazut, torf;
- ☐ metan, qonur kömür, torf;

427 Hansı sırada yalnız homoloqlar verilmişdir?

- ☐ vinilasetilen, propin;
- ☒ 1- heksin, dimetilasetilen;
- ☐ metilasetilen, 2-buten;

- ☐ etin, propen
- ☐ butadien, metilpropen;

428 Hansı reaksiya Kuçerov reaksiyası adlanır?

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4}$
- ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$
- ☐ $2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{425^\circ, \text{ZnO}, \text{Al}_2\text{O}_3}$
- ☐ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$

429 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

- ☐ buton;
- ☐ 2-metilpentan;
- ☒ 2- metilbutan;
- ☐ etil spirti
- ☐ buten-1;

430 Hansı halda dien karbohidrogeni alınmır?

- ☐ $\text{CH} \equiv \text{C}-\text{CH} \equiv \text{CH}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{-H}_2]{\text{MgO, ZnO}}$
- ☐ $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{\text{ZnO, Al}_2\text{O}_3, t}$
- ☒ $2 \text{CH} \equiv \text{CH} \xrightarrow{\text{T, kar.}}$
- ☐ $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array} \xrightarrow[\text{-2H}_2]{\text{Cr}_2\text{O}_3, \text{Al}_2\text{O}_3, t}$

431 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☐ etan
- ☐ butan
- ☐ benzol
- ☐ 2-metilpropan

☒ asetilen

432 Hansı alkinin 10 qramı yandıqda 9 q su əmələ gəlir?

- ☐ C₂H₂
☐ C₄H₆
☐ C₅H₈
☐ C₆H₁₀
☒ C₃H₄

433 Butin-1 molekulunda neçə rabitə s orbitalların sp³-orbitallarla örtülməsi ilə yaranır?

- ☐ 9
☐ 6
☒ 5
☐ 12
☐ 8

434 Butin – 1-in homoloqunu göstərin?

- ☐ butan
☒ pentin-2
☐ buten-1
☐ 2-metilbutan
☐ butin-2

435 Asetilenin su ilə qarşılıqlı təsirindən hansı maddə alınır?

- ☐ CH₂OH – CH₂OH;
☐ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C} \begin{array}{l} \text{// } \text{O} \\ \text{\textbackslash } \text{OH} \end{array}$
☐ CH₃COOCH₃;
☐ CH₃–CH₂OH;
☒ $\text{CH}_3\text{-C} \begin{array}{l} \text{// } \text{O} \\ \text{\textbackslash } \text{H} \end{array}$

436 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

- ☒ 2n-2
☐ 2n+2
☐ 2n+1

- ☐ $2n-1$
- ☐ $2n$

437 Alkinlər hansı ümumi formula malikdir?

- ☐ C_nH_{2n-4}
- ☐ C_nH_{2n+2}
- ☐ C_nH_{2n-6}
- ☒ C_nH_{2n-2}
- ☐ C_nH_{2n}

438 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- ☐ əvəzetmə;
- ☐ polikondensasiya;
- ☐ dehidratlaşma;
- ☒ birləşmə
- ☐ hidroliz;

439 Açıq zəncirli karbohidrogendə karbon atomlarının sayı 5, pi rabitələrinin sayı isə 2-dir. siqma rabitələrinin sayını müəyyən edin.

- ☐ 8
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 10
- ☒ 12

440 8 q texniki kalsium-karbidin su ilə tam reaksiyasından (ne.ş.-də) 2,24 l asetilen alınır. Qarışıqda kalsium-karbidin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☐ 20
- ☐ 50
- ☐ 60
- ☒ 80
- ☐ 40

441 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

- ☒ 13
- ☐ 26
- ☐ 39
- ☐ 52
- ☐ 6,5

442 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- ☐ 1
- ☒ 4
- ☐ 6
- ☐ 8
- ☐ 3

443 12,8 q kalsium-karbiddən alınan asetilendən neçə qram sirkə aldehidi almaq olar?

- ☐ 2,2
- ☒ 8,8
- ☐ 11
- ☐ 13,2
- ☐ 4,4

444 11,21 asetilen (n-ş) ən çoxu neçə qram brom birləşdirər?

- ☐ 320
- ☐ 450
- ☐ 120
- ☒ 160
- ☐ 50

445 10. Reaksiyada hansı rabitə yoxdur? Divinil+2 mol brom ----- 1,2,3,4-tetrabrombutan?

- ☐ C=C;
- ☒ H-Br;
- ☐ Br-Br;
- ☐ C-H;
- ☐ C-C;

446 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O₂ sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- ☐ C₂H₂
- ☐ C₄H₆
- ☐ C₅H₈
- ☐ C₆H₁₀
- ☒ C₃H₄

447 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O₂ sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- ☐ C₂H₂
- ☐ C₄H₆
- ☐ C₅H₈
- ☐ C₆H₁₀
- ☒ C₃H₄

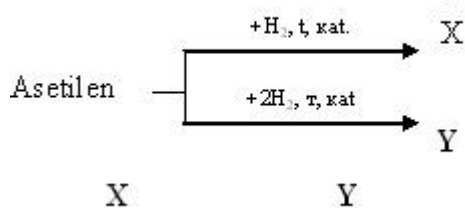
448 Hansı reaksiya səhvdir?

- ☐ $C_6H_6 + 3H_2 \xrightarrow{kat.} C_6H_{12};$
- ☐ $C_6H_6 + HNO_3 \xrightarrow{kat.} C_6H_5NO_2 + H_2O;$
- ☐ $C_6H_6 + Cl_2 \xrightarrow{FeCl_3} 1 + HCl;$
- ☒ $C_6H_6 + 3Cl_2 \xrightarrow{FeCl_3} C_6H_6Cl_6;$
- ☐ $C_6H_6 + 3Cl_2 \xrightarrow{ışiq} C_6H_6Cl_6$

449 6 mol asetilendən 75% çıxımla neçə mol benzol alınar?

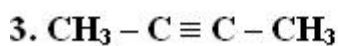
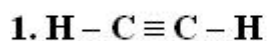
- ☐ 0,5
- ☒ 1,5
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☐ 1

450 Sxemdə X və Y maddələrini təyin edin.



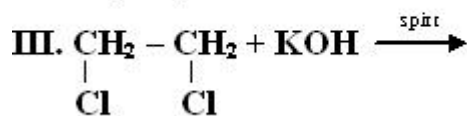
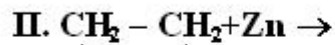
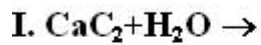
- ☐ etan eten
- ☐ etin etan
- ☐ etan etin
- ☐ eten etin
- ☒ eten etan

451 Hansı birləşmələr mis(1) oksidin ammoniyakda məhlulu ilə reaksiyaya daxil olur?



- ☐ yalnız 1
- ☐ yalnız 3
- ☒ 1,2
- ☐ 1, 2, 3
- ☐ yalnız 2

452 Hansı reaksiyadan asetilen alınır?



- ☒ I, III
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ yalnız I

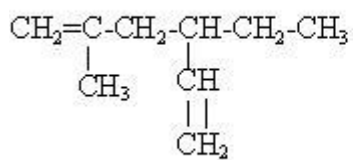
453



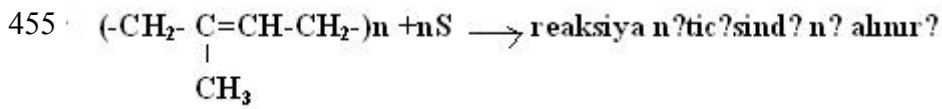
Hansı maddələri polimerləşir?

- ☐ yalnız X
- ☐ Y, Z; D
- ☒ X, Y
- ☐ yalnız Z;
- ☐ X, Y, Z;

454 Birlişməni Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.



- ☐ 2- metilheksadien-1,5;
- ☐ 2-metil-4 vinilpen;
- ☐ 5-metil-3-etilheksadien-1,5
- ☒ 2-metil-4-etilheksadien-1,5;
- ☐ 3- izobutilpenten-1;



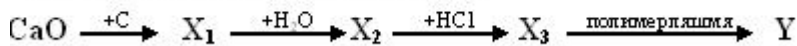
- ☐ kauçuk;
- ☐ zülal;
- ☐ duz;
- ☐ tüstüsüz barıt.
- ☒ rezin;

456 $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ formulu hansı karbohidrogenə uyğundur?

- ☐ $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$;
- ☐ $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- ☒ $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$
- ☐ $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$
- ☐ $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$

457

Sxemdə Y maddəsinin təyin edin.



- ☐ xlorpren kauçuku;
- ☐ vinilxlorid;
- ☐ polietilen;
- ☐ polipropilen
- ☒ polivinilxlorid;

458 Tərkibində karbonun kütlə payı 75 % olan karbohidrogenin sadə formulunu göstərin?

- ☐ CH_2
- ☐ CH_3
- ☒ CH_4
- ☐ C_2H_5
- ☐ C_3H_8

459 Sıxlığı 2,5 q/l olan alkenin neçə qramına 44,8 litr HCl birləşər?(n.ş)

- ☐ 28
- ☐ 56
- ☐ 14
- ☐ 42
- ☒ 112

460 Sıxlığı 2,5 q/l olan alkenin 112 qramına neçə litr HCl birləşər (n.ş)?

- ☐ 11,2
- ☐ 33,6
- ☒ 44,8
- ☐ 5,6
- ☐ 22,4

461 Sıxlığı 1,25 q/l (n.ş.)olan alkenin və hidrogenləşmə məhsulunun molyar kütləsinin hesablayın?

- ☐ 28
- ☒ 30
- ☐ 32
- ☐ 34
- ☐ 26

462 Sıxlığı 1,25 q/l (n.ş.)olan alkenin hidratlaşma məhsulunun molyar kütləsinin (q/mol)hesablayın?

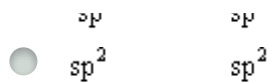
- ☐ 28
- ☐ 30
- ☐ 42
- ☐ 26
- ☒ 46

463 Sadə formulları CH - a uyğun olan maddələr sırasını göstərin?

- ☐ C₄H₆,C₂H₂
- ☐ C₂H₂,C₆H₁₄
- ☒ C₂H₂,C₆H₆
- ☐ C₃H₆,C₅H₁₂
- ☐ CH₄C₆H₆

464 Propilen molekulunda II və III karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyətini müəyyən edin?

- ☒ sp² sp³
- ☐ sp sp³
- ☐ sp sp²
- ☐ sp³ sp³



465 Propilen almaq üçün 2-Brompropana hansı maddə ilə təsir etmək lazımdır?

- ☐ Na metalı ilə
- ☐ KOH - in suda məhlulu ilə
- ☐ Ag₂O - in ammoniyakta məhlulu ilə
- ☐ qatı H₂SO₄ ilə
- ☒ KOH -in spirtdə məhlulu ilə

466 Propan və propilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 8 litr H₂ sərf olunub.İlkin qarışıqda propan həcmə neçə faiz təşkil edirdi?

- ☐ 80
- ☐ 40
- ☒ 20
- ☐ 10
- ☐ 60

467 Pentenin neçə izomeri var?

- ☐ 2
- ☐ 4
- ☒ 5
- ☐ 6
- ☐ 3

468 Normal şəraitdə sıxlığı 2,5 q/l qaz halında olan alkenin 0,2 molunun tam yanmasından alınan qaz artıqlaması ilə götürülmüş sönmüş əhəng məhlulundan keçirilərsə neçə mol çöküntü alınar?

- ☒ 0,80
- ☐ 0,4
- ☐ 0,5
- ☐ 0,08
- ☐ 1

469 Normal şəraitdə sıxlığı 1,25 q/l qaz halında olan alkenin 0,1 molunun tam yanmasından alınan qaz sönmüş əhəng məhlulundan keçirilərsə neçə mol çöküntü alınar?

- ☐ 0,05
- ☒ 0,2
- ☐ 0,01
- ☐ 0,4

☐ 1

470 Nisdi molekul kütləsi 98 və uzun zəncirində 4 karbon atomu olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırır.

- ☒ 2,3,3 - trimetil - 1 buten
- ☐ 3,3 - dimetilbuten
- ☐ 2 - metil- 1-buten
- ☐ 2-metil - 2 buten
- ☐ 2,3- dimetil 2 -buten

471 Nisbi molekul kütləsi 84 olan və sis-trans izomerlərə malik olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☒ 3 – metil – 2 – penten
- ☐ 2 – penten
- ☐ 2 – metil – 2 – penten
- ☐ 3 – metil – 2 – buten
- ☐ 2 – buten

472 Molekulunda 22 hibrid orbitalı olan alkenin neçə hidrogen atomu var?

- ☐ 6
- ☐ 10
- ☒ 12
- ☐ 16
- ☐ 8

473 $x\text{C}_2\text{H}_4 + y\text{KMnO}_4 + z\text{H}_2\text{O}$ -reaksiyasında $(x+y+z)$ cəmini müəyyən edin.

- ☐ 3
- ☒ 9
- ☐ 8
- ☐ 7
- ☐ 6

474 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.

- ☐ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HBr} \rightarrow$
- ☐ $\text{CHCl}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- ☒ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

475 Hansı maddə həm etan, həm də etilenlə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ HBr
- ☐ KMnO₄
- ☐ H₂O
- ☐ H₂
- ☒ Cl₂

476 Hansı karbohidrognin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

- ☒ 2-metilpropen
- ☐ propen
- ☐ 2 - buten
- ☐ 1 - buten
- ☐ 2 -metil - 1 buten

477 Hansı karbohidrogenin 4 litrnin 24 litr oksigendə tam yanmasından 16 litr karbon qazı alınar?

- ☐ C₅H₁₂
- ☐ C₄H₆
- ☒ C₄H₈
- ☐ C₅H₁₀
- ☐ C₄H₁₀

478 Hansı karbohidrogenin 3 litr yandıqda 9 litr CO₂ və 9 litr su buxarı alınar?

- ☐ C₂H₆
- ☐ C₃H₈
- ☒ C₃H₆
- ☐ C₄H₈
- ☐ C₂H₄

479 Hansı karbohidrogenin 0,2 molunun yanmasından 14,4 q su alınar?

- ☐ C₈H₁₀
- ☒ C₄H₈
- ☐ C₄H₁₀
- ☐ C₃H₆
- ☐ C₆H₁₂

480 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

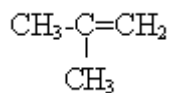
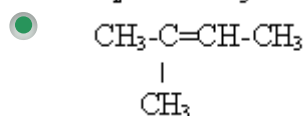
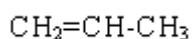
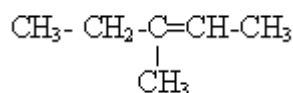
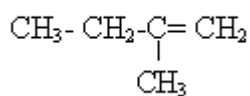
- ☐ Hidrogenləşdikdə alkinlər alınır.
- ☒ Spirtlərin dehidratlaşmasından almaq olar
- ☐ polimerləşmirlər

- ☒ Ümumi formulları C_nH_{2n-2} - dir.
- ☐ Katalizator iştirakında hidratlaşmırlar

481 Hansı ifadə alkenlər üçün doğru deyil?

- ☒ Hidrogenlə reaksiyaya daxil olurlar.
- ☐ Hidratlaşmasından spirtlər alınır
- ☐ polimerləşirlər
- ☐ pi - rabitəsinə malikdirlər
- ☐ Karbon və hidrogendən ibarətdirlər.

482 Hansı halda fəza izomerliyi mümkündür?



483 Hansı birləşmənin Zn tozu ilə qarşılıqlı təsirindən 2 - metilpropen alınar?

- ☒ 1,2 - dixlor- 2 - metilpropanın
- ☐ 1,2 - dixlor- 2 - metilbutanın
- ☐ 1 - xlor-2 -metilpropanın
- ☐ 1,3 - dixlor - 2 - metilpropanın
- ☐ 2-xlor - 2 - metilpropanın

484 Hansı birləşmə Sp^3 - Sp^2 hibrid orbitallarının örtülməsi hesabına 3 ədəd siqma rabitə yaranır.

- ☐ 2 metilbuten-1
- ☒ 2 metilbuten-2
- ☐ 2 metilpropen
- ☐ 2,3 dimetilbuten-2
- ☐ buten-2

485 Hansı birləşmə katalizator iştirakı ilə qızdırıldıqda hidrogeni birləşdirir?

- ☐ C₃H₈
- ☐ CH₄
- ☐ C₂H₄Br₂
- ☒ C₂H₄
- ☐ C₂H₅Br

486 Hansı birləşmə ilə sink metalının qarşılıqlı təsirindən 2 - buten alınar

- ☐ 1,3- dixlorbutan
- ☐ 1,1- dixlorbutan
- ☐ 1,2 - dixlorbutan
- ☒ 2,3 - dixlorbutan
- ☐ 1,4 - dixlorbutan

487 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☐ butan
- ☐ tsikloheksan
- ☒ propilen
- ☐ pentan
- ☐ benzol

488 Həcmi 4,48 litr (n.ş) olan etilen 3,2% brom saxlayan məhlulu rəngsizləşdirir. Bromlu suyun kütləsini qramlarla tapın. $M_r(\text{Br}_2)=160$

- ☐ 400
- ☐ 700
- ☒ 1000
- ☐ 500
- ☐ 200

489 Həcmi 1,12 litr olan propilen 1,6% brom saxlayan məhlulu rəngsizləşdirir. Bromlu suyun kütləsini (qramlarla) tapın? $M_r(\text{Br}_2)=160$

- ☒ 500
- ☐ 200
- ☐ 700
- ☐ 1000
- ☐ 400

490 Həcm nisbəti 3:2 olan alken və alkadien qarışığının 20 litrni tam doymuş hala gətirmək üçün neçə litr H₂(n.ş)lazımdır?

- ☐ 15

- ☒ 28
☐ 20
☐ 30
☐ 22

491 Etilenin su ilə reaksiyasında hansı maddə alınır?

- ☐ $\text{CH}_3\text{-CHO}$
☐ CH_3COCH_3
☒ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
☐ $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
☐ CH_3COOH

492 Etilenə yüksək təzyiq və katalizator iştirakı ilə su buxarı təsir etdikdə əmələ gələn oksigenli üzvi birləşmənin nisbi molekulyar kütləsini hesablayın?

- ☐ 32
☐ 44
☐ 60
☐ 74
☒ 46

493 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I Hidrogenləşmə reaksiyasına daxil olması II sp^3 -hibrid orbitalarının sayı III su ilə hidratlaşması zamanı ikili spirt əmələ gətirməsi IV cis-trans izomerlik əmələ gətirməməsi

- ☐ I, II
☐ II, IV
☒ I, IV
☐ II, III
☐ I, III

494 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I yanma məhsulları. II bütün karbon atomlarının Sp^2 hibrid vəziyyətində olması III polimerləşmə reaksiyasına daxil olması.

- ☐ I, II
☐ II, III
☐ yalnız III
☒ I, III
☐ I, II, III

495 Etilen və asetilenin bərabər mol miqdarında götürülmüş qarışığının 44,8 litrə (n.ş)ən çoxu neçə mol brom birləşə bilər?

- ☐ 2

- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 6
- ☒ 3

496 Etilen üçün hansı mülahizə doğrudur?

- ☐ bromlu suyu rəngsizləşdirmir.
- ☐ Hidrogen halogenidlərlə birləşmir
- ☐ molekulunda 4 siqma və 1 pi rabitəsi vardır.
- ☐ Siqma rabitələrin hamısı Sp^2 və S - orbitallarının örtülməsindən yaranır.
- ☒ Fəza izomerliyi yoxdur

497 Etilen üçün aşağıdakı mülahizələrdən hansı səhvdir?

- ☐ Hidratlaşmasından etil spirti alınır
- ☒ Fəza izomerliyi mövcuddur
- ☐ Hidrogenləşdikdə etana çevrilir.
- ☐ Neft fraksiyalarının krekinq və piroliz proseslərində əmələ gəlir
- ☐ Katalitik oksidləşməsindən etilen- oksid alınır.

498 Etan və etilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 6 litr hidrogen sərf olunub, ilkin qarışıqda etan həcmə neçə faiz təşkil edir?

- ☐ 20
- ☐ 30
- ☐ 50
- ☐ 60
- ☒ 40

499 C_nH_{2n} qazının (n.ş.-də) sıxlığı 2,5 q/l-dir. n-i müəyyən edin.

- ☐ 2
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6
- ☐ 3

500 Buten-1 molekulunda neçə siqma rabitə Sp^3 - Sp^2 hibrid orbitallarının örtməsi ilə yaranır?

- ☒ 1
- ☐ 3
- ☐ 4

- ☒ 6
- ☐ 2

501 Buten və butan qarışığında buteni hansı maddənin suda məhlulu ilə təyin etmək olar?

- ☒ KMnO_4
- ☐ FeCl_3
- ☐ Na OH
- ☐ NaCl
- ☐ Cu(OH)_2

502 Bir vinil və bir üçlü butil radikalından ibarət birləşməni Beynəlxalq nomenklaturaya görə adlandırın.

- ☐ 2,2 dimetilbuten-3
- ☐ 3 metilbuten-1
- ☒ 3,3 dimetilbuten-1
- ☐ 3,3 dimetilpenten-1
- ☐ metilbuten-1

503 Aşağıdakılardan hansılar alkenlər üçün doğrudur? I molekulda Sp^2 - hibridləşmə vardır. II Bromlu Suyu rəngsizləşdirir. III hidratlaşmasından yalnız birli spirt alınır.

- ☐ yalnız I
- ☐ II, III
- ☒ I, II
- ☐ I, III
- ☐ yalnız III

504 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$
- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}$
- ☒ C_nH_{2n}

505 Alkenlərin KMnO_4 - un suda məhlulu ilə oksidləşməsinə hansı üzvü maddə əmələ gəlir?

- ☐ Bir atomlu spirt
- ☐ aldehid
- ☐ alkin
- ☐ karbon turşusu
- ☒ ikiatomlu spirt

506 8,7 qram MnO_2 qatı HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan Cl - la neçə litr etileni 1,2 - dixloretana çevirmək olar? $\text{Mr}(\text{MnO}_2)=87$

- ☐ 22,4
- ☐ 1,12
- ☒ 2,24
- ☐ 3,36
- ☐ 11,2

507 2 mol açıq zəncirli karbohidrogen yandıqda 8 mol CO_2 və 6 mol su alınmışdır. Karbohidrogen molekulunda neçə ikiqat rabitə ola bilər?

- ☐ 5
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☐ 1

508 2 - metilpropen üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ HCl ilə 2 - metil 2 - xlorpropan əmələ gətirir.
- ☐ Molekulunda 10 siqma və 1 pi rabitə var
- ☒ Molekulunda iki karbon atomu Sp^3 - hibrid vəziyyətindədir.
- ☐ Katalizator iştirakı ilə hidrogenləşir.
- ☐ polimerləşir.

509 2 - metil 1 - butenə əvvəlcə HCl sonra isə Na ilə təsir etdikdə hansı maddə alınar?

- ☐ 2,2,5,5 -tetrametilheksan
- ☐ 2,2,3,4 - tetrametilheksan
- ☒ 3,3,4,4 -tetrametilheksan
- ☐ 2,3,4,5 -tetrametilheksan
- ☐ 3,4,4 -trimetilheptan

510 174 qram MnO_2 - nin HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan xlor qazının etilenlə reaksiyasından 50 % çıxımla neçə qram 1,2 - dixloretan almaq olar? $M_r(\text{MnO}_2)=87$ $M_r(\text{dixloretan})=99$

- ☐ 48
- ☒ 99
- ☐ 125
- ☐ 198
- ☐ 79

511 1,4 qramı 3,2 q brom birləşdirən alken sis-trans izomerlik əmələ gətirir. Alkeni müəyyən edin.

- ☐ 2-metilbuten-2
- ☒ penten-2

- ☐ buten-2
- ☐ 2-metilbuten-1
- ☐ buten-1

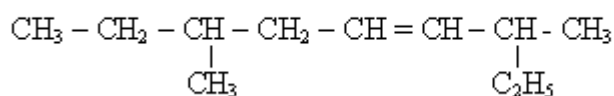
512 0,05 mol C_nH_{2n} -in tam yanmasından 11 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- ☒ 5
- ☐ 3
- ☐ 2
- ☐ 6
- ☐ 4

513 0,05 mol C_nH_{2n} - nin tam yanmasından 13,2 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- ☐ 5
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☐ 2
- ☒ 6

514 Aşağıdakı karbohidrogeni sisteməlik üsulla adlandırın?

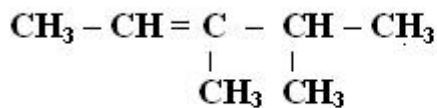


- ☐ 7-metilnonen-4
- ☐ 3-metil 7-etilokten-5
- ☐ 6-etil-2-metilokten-3
- ☐ 6-metil-2-etilokten-3
- ☒ 3,7 dimetilnonen – 4

515 $CH_2=CH$ – radikalı necə adlanır?

- ☐ etil
- ☐ metil
- ☒ vinil
- ☐ izopropil
- ☐ propil

516 Alkeni Beynelxalq ve Semereli üsulla adlandırm.

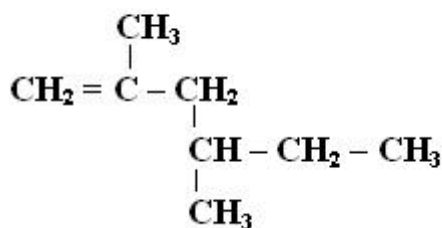


Beynelxalq

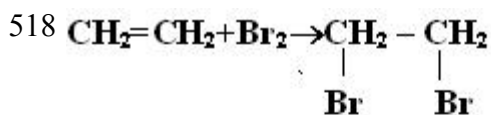
Semereli

- ☒ 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilizopropiletlen
- ☐ 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilpropiletlen
- ☐ 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilizopropiletlen
- ☐ 3,4-dimetilpenten-2 , tetrametiletan
- ☐ 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilpropiletlen

517 Maddeni Beynelxalq üsulla adlandırm.



- ☐ 2-metilheksen-5
- ☐ 3,5-dimetilheksen-1
- ☐ 3,5-dimetilheksen-2
- ☒ 2,4-dimetilheksen-1
- ☐ 2,4-dimetilheksen-4



Hansı ifade doğrudur:

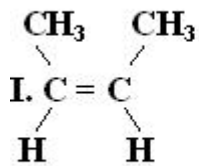
I. Sp^2 -hibrid orbitalları Sp^3 -hibrid orbitallarına çevrilir

II. molekulda valent bucağı artır

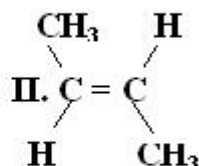
III. Siqma rabitelerinin sayı artır

- ☐ I, II, III
- ☐ II, III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☒ I, III

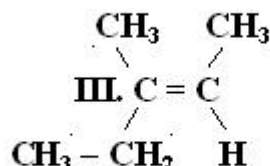
519 **Sis ve trans izomerleri müeyyen edin.**



Sis izomer



Trans izomer



- ☐ I, II ,..... III
- ☐ I ,..... II, III
- ☐ II ,..... I, III
- ☐ III ,..... I, II
- ☒ I, III ,..... II

520 **I. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$**

II. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

III. $\text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

CH_3 izomerliyin növünü müeyyen edin.

Quruluş

Veziyyət

izomerliyi

izomerliyi

- ☒ II, III I, II
- ☐ I, III , II, III
- ☐ II, III ,..... I, III
- ☐ I, II , I, III
- ☐ I, II , II, III

521 Məhlulun molyar qatılığı ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☒ Məhlulun bir litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- ☐ məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ Məhlulun bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- ☐ həlledicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı

522 Atom orbitallarının hibridləşməsi hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- ☒ enerjisinə görə kəskin fərqlənməyən orbitallar hibridləşirlər
- ☐ qoşalaşmış elektronlarının sayı çox olan orbitallar hibridləşirlər
- ☐ baş kvant ədədinin qiymətinə görə fərqlənən orbitallar hibridləşirlər
- ☐ yalnız forması eyni olan orbitallar hibridləşirlər
- ☐ enerjisinə görə kəskin fərqlənən orbitallar hibridləşirlər

523 N₂H₄ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

- ☒ -2 və 3
- ☐ -3 və 2
- ☐ 3+ və 2-
- ☐ 2+ və 3-
- ☐ 3 və -2

524 Məhlulun normal qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☒ Məhlulun bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- ☐ məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- ☐ Məhlulun bir litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- ☐ həlledicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı

525 Göstərilən molekulardan hansında rabitə enerjisi böyükdür?

- ☒ N₂
- ☐ F₂
- ☐ Cl₂
- ☐ Br₂
- ☐ O₂

526 Elektron orbitallarından hansılar mövcud deyil?

- ☒ 1p, 2d, 3f
- ☐ 3p, 4d, 5f
- ☐ 2p, 4d, 4f
- ☐ 3d, 3p, 5f
- ☐ 2p, 3d, 4f

527 Kimyəvi elementin izotopları üçün eyni olanı göstərin.

- ☐ göstərilənlərin hamısı
- ☐ kütlə ədədi
- ☐ atom kütləsi
- ☐ neytronların sayı
- ☒ sıra nömrəsi

528 (NH₄)₂Cr₂O₇ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsini və valentliyini göstərin.

- ☒ -3, 3
- ☐ -2, 2

- ☐ -1, 3
- ☐ +5, 2
- ☐ +3, 4

529 ${}_{26}\text{Fe}$ atomunun elektron formulu hansıdır?

- ☒ ... $3d^6 4s^2$
- ☐ ... $3d^5 4s^1$
- ☐ ... $4d^5 4s^2$
- ☐ ... $3d^5 4s^1$
- ☐ ... $3d^6 4s^0$

530 Hansı elektron konfigurasiyası atomun həyəcənlanmış halına uyğundur?

- ☐ ... $2s^2 2p^3$
- ☐ ... $2s^2$
- ☒ ... $2s^1 2p^1$
- ☐ ... $3s^2 3p^2$
- ☐ ... $3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$

531 Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyədəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır?

- ☐ ${}_{7}\text{N}$
- ☐ ${}_{16}\text{S}$
- ☒ ${}_{11}\text{Na}$
- ☐ ${}_{6}\text{C}$
- ☐ ${}_{15}\text{P}$

532 Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malikdir?

- ☐ ... $2s^2 2p^1$
- ☐ ... $2s^2 2p^6$
- ☐ ... $3s^2 3p^6$
- ☐ ... $4s^2 4p^5$
- ☒ ... $2s^2 2p^5$

533 0,23 qram Na-da neçə atom vardır?

- ☐ $3,04 \cdot 10^{23}$
- ☐ $3,01 \cdot 10^{23}$
- ☒ $6,02 \cdot 10^{21}$
- ☐ $6,02 \cdot 10^{23}$
- ☐ $6,02 \cdot 10^{22}$

534 0,1 mol H_3PO_4 -də olan atomların sayını tapın.

- ☐ $4 \cdot 10^{23}$

- ☐ 4,0.10²³
- ☐ 5,0.10²³
- ☐ 5,2.10²³
- ☐ 6,02.10²³
- ☒ 4,8.10²³

535 ən böyük elektromənfiliyə malik elementin atomunun nüvə-sindəki protonların sayını göstərin.

- ☐ 6
- ☐ 8
- ☒ 9
- ☐ 11
- ☐ 7

536 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H₂SO₄ tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsin tapın.

- ☒ 40
- ☐ 43
- ☐ 65
- ☐ 70
- ☐ 24

537 14,2 q R₂O₅ maddəsində 8 q oksigen varsa, RH₃ birləş-məsinin nisbi molekulyar kütləsi neçədir?

- ☐ 31
- ☐ 68
- ☐ 17,5
- ☐ 62
- ☒ 34

538 5,6 l etilen neçə l H₂ birləşdirər?

- ☒ 5,6 l
- ☐ 2,24 l
- ☐ 2,8 l
- ☐ 4,48 l
- ☐ 11,2 l

539 2 mol olein turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol H₂ lazımdır?

- ☐ 2
- ☐ 5

- ☒ 6
- ☐ 8
- ☐ 4

540 Normal halda 3d-yarım səviyyəsində 6 elektron olan elementin sıra nömrəsini göstərin.

- ☐ 24
- ☒ 26
- ☐ 23
- ☐ 27
- ☐ 25

541 Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişir?

- ☐ elektromənfilik
- ☒ atomda elektron təbəqələrinin sayı
- ☐ atom kütləsi
- ☐ atom radiusu
- ☐ xarici elektron təbəqəsində elektronların sayı

542 s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir?

- ☐ qruplar üzrə yuxarıdan aşağı atom radiusu artır
- ☐ dövrlər üzrə soldan sağa atom radiusu azalır
- ☒ dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır
- ☐ dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik artır
- ☐ qruplar üzrə yuxarıdan aşağı elektromənfilik azalır

543 Dövr sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövrlərdə qruplarda

- ☐ azalır artır
- ☐ artır dəyişir
- ☒ dəyişir artır
- ☐ azalır dəyişir
- ☐ azalır azalır

544 Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər?

- ☐ Li, Na, K
- ☐ He, Ne, Ar
- ☐ O, S, Se
- ☒ Mg, Al, P

☐ F, Ci, Br

545 Nə üçün dövri sistemdə qələvi metalların metallıq xassəsi yuxarıdan aşağı artır?

- ☐ atomda elektronların ümumi sayı artır
- ☐ atomun nüvəsinin müsbət yükü artır
- ☒ atom radiusu artır
- ☐ atom nüvəsində neytronların sayı artır
- ☐ nisbi atom kütləsi artır

546 Hansı halda atomun həyacanlanmış halı göstərilmişdir? I. ...3S23p1 II. ... 3S23p2 III. ... 3S13p2

- ☐ yalnız I
- ☒ yalnız III
- ☐ II,III
- ☐ I,III
- ☐ yalnız II

547 Hansı atom daha güclü qeyri metallıq xassəsi göstərir?

- ☐ ... 2S22p2
- ☐ ... 3S2
- ☐ ... 3S23p1
- ☐ ... 3S23p5
- ☒ ... 2S23p5

548 nX 3- ionunda olan elektron sayını müəyyən edin.

- ☐ n+1
- ☒ n+3
- ☐ n-3
- ☐ n-2
- ☐ n+2

549 Dövrün nömrəsinin fiziki mahiyyətini göstərin.

- ☒ atomda energetik səviyyələrin sayı
- ☐ atomda elektronların ümumi sayı
- ☐ atomda protonların sayı
- ☐ atomun xarici enerji səviyyəsində elektronların sayı
- ☐ valent elektronlarının sayı

550 Element atomunun dövri dəyişən xassəsini göstərin.

- ☐ bərkliyi
- ☐ sıxlığı
- ☒ elektromənfilik
- ☐ ərimə temperaturu
- ☐ istilikkeçiriciliyi

551 Eyni dövrdə yerləşən elementlər üçün ümumi olan xassəni göstərin.

- ☒ energetik səviyyələrin sayı
- ☐ kimyəvi xassələri
- ☐ ərimə temperaturu
- ☐ nüvədə neytronların sayı
- ☐) atom radiusu

552 Hansı sırada yalnız suda məhlullarında reduksiyaedici xassə göstərən maddələr verilmişdir?

- ☒ H_2S , FeCl_2 , KJ
- ☐ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KMnO_4 , Na_2SO_4
- ☐ K_3PO_4 , KJ , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- ☐ Na_2SO_3 , Na_2SO_4 , KMnO_4
- ☐ K_3PO_4 , Na_2SO_4 , KMnO_4

553 Reaksiya mühitindən asılı olaraq suda məhlullarında oksidləşdirici və reduksiyaedici xassə göstərən maddələrin sırasını göstərin.

- ☒ NaNO_2 , SO_2 , H_2O_2
- ☐ K_3PO_4 , KJ , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- ☐ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KMnO_4 , Na_2SO_4
- ☐ NH_3 , H_2S , H_2SO_4
- ☐ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, HNO_3 , Cl_2

554 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə verilənlərdən hansı doğrudur?

- ☒ hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- ☐ hibrid orbitalların enerjisi müxtəlif olur
- ☐ hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir
- ☐ hibrid orbitalların istiqaməti eyni olur
- ☐ hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmir

555 Kovalent və metal rabitələri üçün eyni olan xassəni göstərin.

- ☒ elektronların ümumiləşməsi
- ☐ ikielektronlu rabitənin yaranması

- ☒ rabitənin ikimərkəzli olması
- ☐ rabitə enerjisi
- ☐ rabitənin istiqamətlənməsi

556 İlkin maddələrin qatılığı üç dəfə artırılırsa $A_2(q) + B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$ reaksiyasının sürəti necə dəyişər?

- ☒ 9 dəfə artar
- ☐ dəyişməz
- ☐ 3 dəfə artar
- ☐ 9 dəfə azalar
- ☐ 6 dəfə artar

557 Həqiqi məhlulları mexaniki qarışıqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin.

- ☒ homogen sistem olması
- ☐ tərkibin sabitliyi qanununa tabe olması
- ☐ dəyişən tərkibli heterogen sistem olması
- ☐ sabit tərkibli heterogen sistem olması
- ☐ həlledici və həll olan maddəni qarışdırdıqda enerji udulması və ayrılması

558 Aşağıda verilən sıraların hansında hidrogenli birləşmələr kimyəvi aktivliklərinin artması ardıcılığı ilə düzülmüşlər?

- ☒ $NH_3 \rightarrow PH_3 \rightarrow AsH_3$
- ☐ $PH_3 \rightarrow NH_3 \rightarrow AsH_3$
- ☐ $NH_3 \rightarrow AsH_3 \rightarrow PH_3$
- ☐ $AsH_3 \rightarrow NH_3 \rightarrow PH_3$
- ☐ $AsH_3 \rightarrow PH_3 \rightarrow NH_3$

559 . E– H rabitəsi zəif olan molekulu göstərin.

- ☒ BiH_3
- ☐ SbH_3
- ☐ NH_3
- ☐ H_2O
- ☐ AsH_3

560 Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar?

- ☒ hidrogen
- ☐ kovalent qeyri –polyar
- ☐ ion
- ☐ donor –akseptor

☐ kovalent polyar

561 NH_2OH molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin

- ☒ -1 və 3
☐ -3 və 3
☐ -3 və 5
☐ -2 və 3
☐ -1 və 5

562 Qaz halında molekulu səkkiz atomdan ibarət olan bəsit maddəni göstərin.

- ☒ kükürd
☐ helium
☐ arqon
☐ azot
☐ fosfor

563 Tarazlıqda olan sistemə katalizator daxil etdikdə tarazlığa necə təsir edər?

- ☐ tarazlıq endotermik reaksiya istiqamətinə yönələr
☒ tarazlığa təsir etmər
☐ tarazlıq reaksiya məhsullarının əmələ gəlməsi istiqamətinə yönələr
☐ tarazlıq başlanğıc maddələr istiqamətinə yönələr
☐ tarazlıq ekzotermik reaksiya istiqamətinə yönələr

564 Bərk halda molekul kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- ☒ yod
☐ qrafit
☐ kalium xlorid
☐ natrium xlorid
☐ silisium

565 Bərk halda atom kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- ☒ qrafit
☐ karbon dioksid
☐ kalium xlorid
☐ natrium xlorid
☐ yod

566 Bərk halda ion kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- ☒ natrium xlorid
- ☐ yod
- ☐ karbon dioksit
- ☐ Silisium
- ☐ qrafit

567 Aşağıda verilən birləşmələrin hansında kimyəvi rabitə sp^3 –hibridləşməsinin iştirakı ilə yaranır?

- ☒ SiF_4
- ☐ BF_3
- ☐ N_2
- ☐ CO_2
- ☐ BeH_2

568 22 qram karbon dioksidin normal şəraitdə tuta biləcəyi həcmi göstərin.

- ☒ 11,2 L
- ☐ 33,6 L
- ☐ 44,8 L
- ☐ 5,6 L
- ☐ 22,4 L

569 Hansı ifadə düzgün deyil?

- ☒ təzyiq artdıqda qazların suda həll olması azalır
- ☐ temperatur artdıqda qazların suda həll olması azalır
- ☐ təzyiq artdıqda qazların suda həll olması artır
- ☐ temperatur azaldıqda əksər bərk maddələrin həll olması azalır
- ☐ temperatur artdıqda əksər bərk maddələrin suda həll olması artır

570 . Divinil və izopren üçün eyni olan nədir? I. karbon atomlarının sayı II. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti III. polimerləşmə qabiliyyəti

- ☐ yalnız I
- ☒ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, III
- ☐ yalnız II

571 0,5 mol dien karbohidrogenin yanmasına 3,5 mol oksigen sərf olunarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- ☐ C_3H_4
- ☒ C_5H_8

- ☐ C₆H₁₀
- ☐ C₇H₁₂
- ☐ C₄H₆

572 Alkadienlərin ümumi formulunu göstərin

- ☐ C_nH_{2n}
- ☒ C_nH_{2n-2}
- ☐ C_nH_{2n-4}
- ☐ C_nH_{2n-6}
- ☐ C_nH_{2n+2}

573 Divinil və izopren üçün ümumi olan nədir? I sp² – hibrid orbitallarının sayı II siqma rabitələrinin sayı III polimerləşmə reaksiyası IV təbii kauçukun monomerləri olması

- ☐ I, II, III
- ☐ I, IV
- ☒ I, III
- ☐ yalnız III
- ☐ II, IV

574 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☒ divinil
- ☐ etan
- ☐ tsikloheksan
- ☐ benzol
- ☐ propan

575 Hansı maddə C_nH_{2n-2} ümumi formuluna malikdir?

- ☐ C₄H₁₀
- ☐ C₄H₈
- ☐ C₅H₁₂
- ☒ C₃H₄
- ☐ C₃H₆

576 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

- ☐ etil spirti
- ☐ buren-1
- ☒ 2-metilpentan
- ☐ 2-metilbutan

☐ butan

577 I hidratlaşma II polikondensləşmə III polimerləşmə IV əvəzetmə Hansı reaksiyalar alkadienlər üçün daha çox xarakterik deyil?

- ☐ I, III
☒ II, IV
☐ I, IV
☐ II, III
☐ I, II

578 I izopren II Asetilen III propin IV divinil Hansı maddələr bir-birinin homoloqudur?

- ☐ yalnız II və III
☒ I, IV və II, III
☐ I, II və III, IV
☐ yalnız I və IV
☐ I, III və II, IV

579 İzopren və 3-metilbutin-1 üçün doğru olan ifadələri göstərin. I. fəza izomeri var II. bir-birinin izomeridir III. siqma və pi rabitələrinin sayı eynidir IV. Tam hidrogenləşdikdə eyni maddəyə çevrilir

- ☐ yalnız I, II
☐ I, II, IV
☒ II, III, IV
☐ yalnız II, IV
☐ yalnız III, IV

580 kauçuk +x t.rezin x- maddəsini müəyyən edin.

- ☒ S
☐ H₂
☐ H₂SO₄
☐ H₂O
☐ Cl₂

581 Propadien tam yandıqda oksigenlə hansı həcm nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- ☒ 1:4
☐ 1:5
☐ 2:11
☐ 2,5
☐ 2:9

582 Monohologenli birləşməni göstərin

- ☐ CH_2Cl_2
- ☒ CH_3Cl
- ☐ CCl_4
- ☐ $\text{CH}_3\text{-CHCl}_2$
- ☐ CHCl_3

583 Xloroformu göstərin

- ☒ CHCl_3
- ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$
- ☐ CH_2Cl_2
- ☐ CH_3Cl
- ☐ CCl_4

584 Hansı karbohidrogenləri Vürs üsulu ilə yalnız bir alkilhalogendən almaq olar? I. n-butan II. 2-metilbutan III. 2,3-dimetilbutan IV. 3-metilpentan

- ☐ yalnız I
- ☒ I, III
- ☐ II, IV
- ☐ I, II, IV
- ☐ I, II

585 Hansı alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən almaq olar?

- ☐ 2,2-dimetilbutan
- ☐ 2-metilpropan
- ☐ 2-metilbutan
- ☒ 2,3-dimetilbutan
- ☐ propan

586 Fotosintez prosesində 3 mol karbon qazı udulubsa, neçə qram qlükoza əmələ gəlmişdir?

- ☐ 45
- ☐ 180
- ☐ 360
- ☐ 450
- ☒ 90

587 Alkilhalogenidin 11,5 q natrium ilə reaksiyasından 14,5 q alkan alınır. Alkanın formulunu müəyyən edin.

- ☐ C₂H₆
- ☒ C₄H₁₀
- ☐ C₅H₁₂
- ☐ C₆H₁₄
- ☐ C₃H₈

588 Propilenin hidrogen xloridlə qarşılıqlı təsiri reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

- ☒ CH₃-CHCl-CH₃
- ☐ CH₂Cl-CH₂-CH₂Cl
- ☐ CH₂Cl-CH=CH₂
- ☐ CH₂Cl-CHCl-CH₂Cl
- ☐ CH₃CH₂-CH₂Cl

589 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MgO, ZnO, FeO
- ☐ NaCl, LiCl, KCl
- ☐ HCl, HF, HBr
- ☐ SO₂, CO₃, SO₃
- ☒ H₂, F₂, O₂

590 Propanol – 2- üçün hansı mülahizə doğrudur? I molekulunda 7 hidrogen atomu var II Na ilə qarşılıqlı təsirdə olur III metiletil efirinin izomeridir

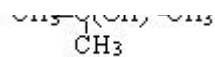
- ☐ I, II
- ☒ II, III
- ☐ I, II, III
- ☐ I, III
- ☐ yalnız II

591 izopropil spİRTİNİ QIZDIrdıqda hansı maddə alınır.

- ☐ propanal
- ☐ propilen oksidi
- ☒ propen
- ☐ 1-propanal
- ☐ propin

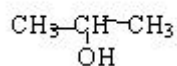
592 İkili spirt hansıdır?

- ☐ $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- ☐ CH₃-CH₂OH
- ☐ $\text{CH}_3-\text{C}(\text{OH})_2-\text{CH}_3$



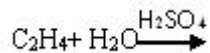
☐ CH₂OH-CH₂OH

☒

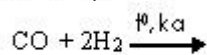


593 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınmır?

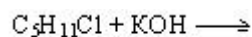
☐



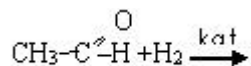
☐



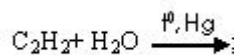
☐



☐



☒



594 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

☐ asetilen

☐ viniasetilen

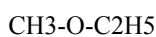
☐ propilen

☒ etilen

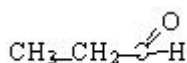
☐ metan

595 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?

☐



☒



☐



☐



☐



596 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

☒

etil spirti

☐

metil spirti

☐

aseton

☐

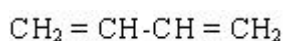
qarışqa turşusu

☐

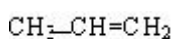
sirkə turşusu

597 Etil spirtinin 100° temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?

☐



☐



- ☒ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$
- ☐ $\text{CH}=\text{CH}$
- ☐ $\text{CH}_3\text{-CH}_3$

598 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- ☐ CH_3COOH
- ☐ HCl
- ☐ Ca(OH)_2
- ☒ Cu(OH)_2
- ☐ Na

599 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- ☐ Na
- ☐ Ca(OH)_2
- ☐ CH_3COOH
- ☐ HCl
- ☒ Cu(OH)_2

600 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- ☐ HCl
- ☐ Ca(OH)_2
- ☒ Cu(OH)_2
- ☐ CH_3COOH
- ☐ Na

601 Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışığın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H_2 qazı ayrılır. Qarışqa efirin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☐ 9,2
- ☐ 92
- ☒ 90,8
- ☐ 46
- ☐ 40

602 Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

- ☐ biratomlu spirtir
- ☐ qaynama temperaturu etilenin qaynama temperaturundan yüksəkdir
- ☒ ikili spirtir
- ☐ mavi alovlu yanır

☐ rəngsiz mayedir

603 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

- ☐ $C_nH_{2n+2}OH$
- ☐ $C_nH_{2n}(OH)_2$
- ☐ $C_nH_{2n-2}(OH)_2$
- ☐ $C_nH_{2n-6}OH$
- ☒ $C_nH_{2n+1}OH$

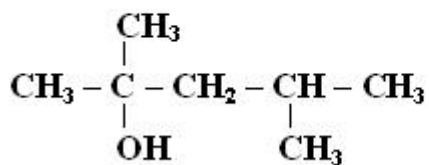
604 0,2 mol C_2H_5OH -dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın.

- ☐ 9,2
- ☐ 8,3
- ☐ 4,6
- ☐ 3,7
- ☒ 7,4

605 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirdən alınan sadə efirin nisbi molekulyar kütləsini hesablayın.

- ☐ 120
- ☒ 102
- ☐ 78
- ☐ 100
- ☐ 30

606 **Birleşmeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.**



- ☒ 2,4-dimetilpentanol-2
- ☐ 2,4-dimetilpentanol-4
- ☐ 2,3-dimetilbutanol-2
- ☐ 4-metilpentanol-2
- ☐ 2-metilpentanol-2

607 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulu müəyyən edin ($_{17}Cl, _8O$)

- ☐ ... 3S23p43d1
- ☐ ... 2s22p6
- ☐ ... 3s23p33d2
- ☐ ... 3s23p33d2
- ☒ ... 3s13p33d2

608 XY₃ tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY₃ molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulu müəyyən edin. x y

- ☒ ...3S23p1 , ...2S22p5
- ☐ ...3S23p1 , ...3S23p5
- ☐ ...3S23p1 , ...2S22p4
- ☐ ...2S23p1 , ...3S23p5
- ☐ ...3S2 , ...2S22p4

609 ... 2S22p5 elektron formulu malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

- ☐ 0 +5
- ☒ -1, 0
- ☐ -1, +7
- ☐ 0, +7
- ☐ -1, +5

610 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- ☒ NH₄Cl, NH₄NO₃
- ☐ (NH₄)₂CO₃, KMnO₄
- ☐ HBr, KNO₃
- ☐ CO, CaSO₄
- ☐ CH₃COONa, CH₃COONH₄

611 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- ☐ C₂H₄, P₄
- ☐ CO, NH₃
- ☒ C₂H₂, N₂
- ☐ O₃, Cl₂
- ☐ PH₃, C₂H₄

612 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- ☐ Fe₂O₃+H₂ →
- ☐ NaCl+H₂SO₄ →

- ☒ $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- ☐ $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- ☐ $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow$

613 Hansı orbitalların örtülməsi π -rəbitə yarada bilər?

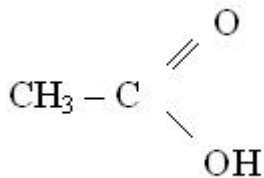
- ☐ $\text{SP}^2 - \text{SP}^2$
- ☒ $\text{P} - \text{P}$
- ☐ $\text{SP} - \text{P}$
- ☐ $\text{SP}^2 - \text{S}$
- ☐ $\text{SP}^2 - \text{P}$

614 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rəbitə var?

- ☐ H_2SO_4
- ☒ Na_2SiO_3
- ☐ CH_3NH_2
- ☐ CH_3OH
- ☐ KBr

615 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rəbitəsi yoxdur?

- ☐ HF
- ☐



- ☒ $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$
- ☐
- $$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$$
- ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

616 Polyar-kovalent rəbitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ $\text{NaCl}, \text{LiCl}, \text{KCl}$
- ☒ $\text{NO}_2, \text{SO}_2, \text{CO}_2$
- ☐ $\text{MnO}, \text{CaO}, \text{FeO}$
- ☐ $\text{N}_2, \text{O}_2, \text{Br}_2$
- ☐ $\text{KCl}, \text{KBr}, \text{KI}$

617 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rəbitə var?

- ☐ 4:2
- ☐ 5:2
- ☒ 5:1
- ☐ 3:1
- ☐ 4:1

618 P 2 O5 molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- ☒ 40
- ☐ 60
- ☐ 10
- ☐ 30
- ☐ 50

619 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C 2 H5 OH III. CH4

- ☐ yalnız I
- ☐ I,III
- ☒ I,II
- ☐ II,III
- ☐ yalnız II

620 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H2 SO4 2. Na2S 3. CaSO4

- ☐ 1,2,3
- ☐ 3,2,1
- ☐ 2,3,1
- ☒ 2,1,3
- ☐ 1,3,2

621 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 1
- ☐ 2
- ☒ 3

622 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- ☐ NaHSO4
- ☐ NaOH

- ☐ CaCO_3
- ☐ XCl
- ☒ HClO_3

623 Xarici elektron konfigurasiyası $..ns^3np^3$ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. Minimum Maksimum

- ☐ -2, +5
- ☐ -2, +4
- ☒ -3, +5
- ☐ -3, +4
- ☐ -3, 0

624 . X^{3+} ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyarvalent rabitələri XY_3 bircəsnəsini əmələ getirir.

- ☒ I,III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☐ I,II,III
- ☐ I,II

625 $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

- ☒ 9, 2
- ☐ 7, 1
- ☐ 3, 2
- ☐ 9, 1
- ☐ 6, 2

626 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- ☐ Mg_3N_2 , CaCl_2
- ☐ BaCl_2 , NO_2
- ☒ CO_2 , CH_4
- ☐ H_2O , NaCl
- ☐ BaO , C_2H_6

627 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ CaS , KF , HCl
- ☐ N_2O_5 , CCl_4 , SiF_4
- ☐ CaO , Mg_3N_2 , SCl_2
- ☐ CaH_2 , SO_2 , SO_3

☒ KF, CaBr₂, NaCl

628 Elektron formulu ...3s²3p⁵ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY₂ formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- ☐ CaCl₂
- ☐ SO₂
- ☒ SCl₂
- ☐ OF₂
- ☐ MgCl₂

629 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 2
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 3
- ☒ 6

630 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- ☒ qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
- ☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ☐ ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- ☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent

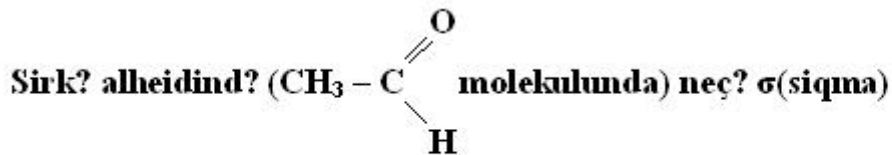
631 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- ☐ metal rabitəsi
- ☐ dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- ☒ ion rabitə
- ☐ polyar kovalent rabitə
- ☐ qeyri-polyar kovalent rabitə

632 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 2 σ , 1 π
- ☐ 3 π
- ☐ 3 σ
- ☒ 1 σ , 2 π
- ☐ 2 σ , 2 π

633



və neçə π (pi) rabitə var?

- ☒ 6 σ , 1 π
- ☐ 5 σ , 1 π
- ☐ 3 σ , 1 π
- ☐ 4 σ , 2 π
- ☐ 5 σ , 2 π

634 NO iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☐ turşu-əsas katalizi
- ☐ fermentli kataliz
- ☒ homogen kataliz
- ☐ heterogen kataliz
- ☐ avtokataliz

635 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☐ fermentli kataliz
- ☐ turşu-əsas katalizi
- ☒ heterogen kataliz
- ☐ avtokataliz
- ☐ homogen kataliz

636 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- ☒ kütlə və radioaktivlik
- ☐ optiki və rentgen spektrləri
- ☐ radioaktivlik və optiki spektrlər
- ☐ Rentgen spektrləri və kütlə
- ☐ optiki spektrlər və kütlə

637 Reaksiya 40 C-də 6 dəqiqəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa satırsa, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 4
- ☐ 3,5
- ☐ 2
- ☒ 3

☐ 2,5

638 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H_2S qabılığım 3 dəfə azaldıb O_2 - in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

☒ 1,0

☐ 1,2

☐ 0,4

☐ 0,8

☐ 0,6

639 $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + Q$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

☐ 650

☐ 5200

☐ 2600

☐ 1950

☒ 1300

640 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

☐ $2s^1 2p^3$

☐ $3s^1 3p^1$

☒ $2s^2 2p^4$

☐ $2s^1 2p^2$

☐ $3s^1 3p^1$

641 Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin.

☐ $2s^2 2p^3$

☐ $3s^2 3p^1$

☐ $2s^2 2p^1$

☐ $2s^2 2p^4$

☒ $2s^1 2p^2$

642 Hansı elementin atomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var?

☐ silisium

☐ maqnezium

☐ arqon

☒ azot

☐ bor

643 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- ☒ adsorbsiya olunan maddələr
- ☐ mühiti maye olan dispers sistemlər
- ☐ suda həll olan bərk maddələr
- ☐ üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
- ☐ səthi aktiv maddələr

644 Adsorbsiya nədir?

- ☒ səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması
- ☐ temperaturun təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması
- ☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- ☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması
- ☐ qazların mayelərdə həll olması

645 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığı hesablayın?

- ☒ 50
- ☐ 30
- ☐ 25
- ☐ 30
- ☐ 40

646 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☐ 5
- ☐ 20
- ☐ 12
- ☒ 10

647 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 18
- ☐ 12
- ☒ 10
- ☐ 16
- ☐ 8

648 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

- ☐ 100
- ☐ 150

- ☐ 500
- ☐ 250
- ☒ 200

649 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

- I. O_2 -nin qatılığınn artması II. Cl_2 -nin qatılığınn artması
 III. təzyiqin artması IV. təzyiqin azalması

- ☐ I, III, IV
- ☒ II, IV
- ☐ II, III
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız I

650 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + \text{Q}$
- ☒ $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - \text{Q}$
- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + \text{Q}$
- ☐ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + \text{Q}$
- ☐ $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - \text{Q}$

651 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
- ☐ $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$
- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- ☐ $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$
- ☒ $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$

652 Heterogen sistemi göstərin.

- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- ☒ $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$
- ☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
- ☐ $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$

653 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- ☒ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$

- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- ☐ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

654 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
- ☐ $\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- ☐ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- ☒ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

655 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- ☐ $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$
- ☒ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- ☐ $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$

656 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

- ☐ $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - Q$
- ☐ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + Q$
- ☐ $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + Q$
- ☒ $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - Q$
- ☐ $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + Q$

657 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$
- ☐ $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$
- ☐ $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$
- ☒ $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
- ☐ $\text{CO}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$

658 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

- ☐ I, II, III
- ☒ I, III
- ☐ I, II, IV
- ☐ III, IV
- ☐ II, III

659 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

- ☐ katalizator tətbiq etməklə
- ☒ suyun qatılığını artırmaqla
- ☐ H_2 -nin qatılığını artırmaqla
- ☐ temperaturu azaltmaqla
- ☐ təzyiqi artırmaqla

660 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

- ☐ I, IV
- ☐ yalnız IV
- ☐ yalnız II
- ☒ II, IV
- ☐ II, III

661 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- ☐ təzyiq
- ☐ reaksiya məhlullarının qatılığı
- ☐ temperatur
- ☐ başlanğıc maddələrin qatılığı
- ☒ katalizator

662 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/san
- ☒ mol/l·san
- ☐ mol·l/san
- ☐ mol/l

663 Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- ☒ kationlar və anionlar
- ☐ yalnız elektronlar
- ☐ anionlar və elektronlar
- ☐ kationlar və elektronlar
- ☐ yalnız kationlar

664 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- ☐ CO , NaCl
- ☐ Na_2CO_3 , $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

Na_2CO_3 , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

- ☐ $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, NH_4Cl
- ☐ O_2 , NaNO_3
- ☒ NH_3 , HCl

665 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- ☐ CO_2 , Na_2SO_4 , KCl
- ☐ NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
- ☐ KNO_3 , O_2 , CaCl
- ☐ NaCl , K_2CO_3 , NH_3
- ☒ NH_3 , CO_2 , O_2

666 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- ☐ NaCl
- ☒ CaCO_3
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ KNO_3
- ☐ Ca(OH)_2

667 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- ☐ KCl
- ☐ H_2SO_4
- ☒ CO_2
- ☐ Na_2O
- ☐ NaNO_3

668 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın.

- ☐ 30
- ☐ 35
- ☐ 10
- ☐ 18
- ☒ 25

669 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- ☐ 14
- ☐ 18
- ☐ 9
- ☒ 10

670 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- ☐ Mg, Ca, Al
- ☒ Hg, Cu, Au
- ☐ Zn, Be, Mg
- ☐ Zn, Cu, Hg
- ☐ Al, Zn, Be

671 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
- ☐ təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
- ☐ temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir
- ☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- ☐ həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

672 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/l
- ☐ q/l
- ☐ q/mol
- ☐ mol/kq
- ☒ q·ekv/l

673 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- ☐ dəyişmir
- ☐ artır, sonra isə azalır
- ☐ azalır, sonra ilə artır
- ☐ artır
- ☒ azalır

674 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/l
- ☐ kq/mol
- ☐ l/kq
- ☒ q/l
- ☐ q/mol

675 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin tətbiq sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

- ☒ sönmüş əhəngin alınması
- ☐ yanğıın söndürülməsi
- ☐ soda istehsalı
- ☐ karbomid istehsalı
- ☐ «quru buzun» alınması

676 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?

- ☐ $\text{HCOOH} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$

677 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir?

- ☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{NaOH} + \text{CO} \longrightarrow$

678 Hansı maddəni qatı sulfat turşusu ilə qurutmaq olmaz?

- ☐ azot
- ☐ oksigen
- ☐ hidrogen xlorid
- ☒ ammoniyak
- ☐ karbon qazı

679 Hansı maddənin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən qaz halda maddə alınmır?

- ☐ HCOOH
- ☒ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- ☐ KHSO_4

- ☐ Hg
- ☐ Na_2CO_3

680 Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur?

- ☒ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

681 Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur?

- ☐ soda
- ☒ kükürd
- ☐ fenol
- ☐ karbon 4-xlorid
- ☐ Na-şorası

682 Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- ☒ NH_3
- ☐ HCl
- ☐ CH_4
- ☐ CO_2
- ☐ Cl_2

683 Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

- ☐ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- ☒

684 Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

- ☒

685 Mis kuporosunun formülünü göstərin.

- ☒

686 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

- ☐

687 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- ☐

688 Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?

- ☐

689 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

- ☐ davamsız maddədir
- ☐ turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir
- ☒ əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur
- ☐ sarımsaq iyi var
- ☐ zəhərli qaz

690 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS₂-də həllolma qabiliyyəti

- ☐ yalnız I
- ☐ I, III
- ☐ I, II
- ☐ yalnız III
- ☒ yalnız II

691 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

- ☐ I, II
- ☒ II, III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız III

692 Hansı reaksiya doğru deyil?

- ☒
$$\text{P} + \text{H}_2 \xrightarrow{t} \text{PH}_3$$
- ☐
$$\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_5$$
- ☐
$$\text{P} + \text{Mg} \xrightarrow{t} \text{Mg}_3\text{P}_2$$
- ☐
$$\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t} \text{P}_2\text{O}_5$$
- ☐
$$\text{P} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_3$$

693 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- ☒ NaNO₂, N₂O₃, HNO₂
- ☐ KNO₃, HNO₂, NH₃
- ☐ N₂O₃, HNO₃, KNO₂
- ☐ NH₄Cl, NH₃, N₂O₃
- ☐ NH₃, N₂O₃, HNO₃

694 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?

- ☐ N₂O
- ☐ N₂O₅
- ☐ NO₂
- ☐ N₂O₃
- ☒ NO

695 Hansı sxem səhvdir?

- ☐ $N^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow N^{+2}$
- ☒ $N^{+3} + 2\bar{e} \rightarrow N^{+5}$
- ☐ $N^{-3} - 6\bar{e} \rightarrow N^{+3}$
- ☐ $N^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow N^{+4}$
- ☐ $N^{+2} - 3\bar{e} \rightarrow N^{+5}$

696 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^1$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^4$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^5$
- ☒ $1s^2 2s^2 2p^3$
- ☐ $1s^2 2s^2 2p^2$

697 Azotun atomunda neçə neytron var?

- ☐ 5
- ☐ 13
- ☐ 11
- ☐ 9
- ☒ 7

698 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- ☐ CO(NH₂)₂
- ☐ KCl
- ☐ (NH₄)₂SO₄
- ☐ NaNO₃
- ☒ NH₄H₂PO₄

699 Bitkilərin inkişafı üçün hansı üç qida elementi çoxlu miqdarda lazımdır?

- ☐ N, Fe, K
- ☐ Mg, Zn, N

- ☐ P, B, K
- ☐ Na, P, K
- ☒ N, P, K

700 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- ☐ $C_{17}H_{33}COOK$
- ☐ K_2SiO_3
- ☒ KCl
- ☐ KOH
- ☐ CH_3COOK